

## WELTORGANISATION FÜR GEISTIGES EIGENTUM



Internationales Büro
INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

(51) Internationale Patentklassifikation 5:

(11) Internationale Veröffentlichungsnummer:

WO 91/09686

B05D 7/26, C09D 5/02

**A1** 

(43) Internationales Veröffentlichungsdatum:

11. Juli 1991 (11.07.91)

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/EP90/02256

(22) Internationales Anmeldedatum:

19. Dezember 1990 (19.12.90)

(30) Prioritätsdaten:

P 39 42 803.6

23. Dezember 1989 (23.12.89) DE

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): BASF LACKE + FARBEN AKTIENGESELLSCHAFT [DE/ DE]; Max-Winkelmann-Straße 80, D-4400 Münster

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): KLIER, Konrad [DE/NL]; Karperdaal 40, NL-2553 PH Den Haag (NL). STREITBERGER, Hans-Joachim [DE/US]; 20435 Ronsdale, Birmingham, MI 48010 (US).

(74) Anwalt: LEIFERT, Elmar; BASF Lacke + Farben AG, Patentabteilung, Postfach 61 23, D-4400 Münster (DE).

(81) Bestimmungsstaaten: AT (europäisches Patent), BE (europäisches Patent), CA, CH (europäisches Patent), DE (europäisches Patent), DK (europäisches Patent), ES (europäisches Patent), FR (europäisches Patent), GB (europäisches Patent), IR (europäisches Patent), IP, LU (europäisches Patent), NL (europäisches Patent), IV (europäi (europäisches Patent), SE (europäisches Patent), US.

Veröffentlicht

Mit internationalem Recherchenbericht.

(54) Title: PROCESS FOR MAKING A MULTI-LAYER PROTECTIVE AND/OR DECORATIVE COATING

(54) Bezeichnung: VERFAHREN ZUR HERSTELLUNG EINES MEHRSCHICHTIGEN, SCHÜTZENDEN UND/ODER DEKORATIVEN ÜBERZUGS

$$R^{1}$$

$$|3-n|$$

$$R^{2} - si - x$$

#### (57) Abstract

The object of the present invention is a process in which: 1) a water-dilutable basic coating composition is applied which contains at least one water-dilutable binder, metallic pigments, possibly dyes, the usual auxiliary agents and additives and up to 20 % wt. organic solvent; 2) a polymer film is formed from this basic coating composition; 3) a transparent primer paint is applied to this basic layer, containing a silyl-group-containing polymer obtained by the copolymerisation of: p1) 0.1 to 40 % wt. ethylenically unsaturated silane monomers of the general formula where R<sup>1</sup> = alkyl, aryl, acyl, aralkyl with 1 to 10 C atoms, R<sup>2</sup> is an organic residue with a polymerisable double bond, X = a hydrolysable group and n = 1, 2 or 3;  $p_2$ ) 5 to 30 % wt. monomers with at least 2 polymerisable ethylenically unsaturated double bonds; and p<sub>3</sub>) 30 to 90 % wt. unsaturated monomers without groups with active hydrogen; 4) the coating is cured together with the basic layer.

#### (57) Zusammenfassung

Gegenstand der vorliegenden Erfindung ist ein Verfahren, bei welchem 1.) eine wasserverdlinnbare Basisbeschichtungszusammensetzung aufgebracht wird, die mindestens ein wasserverdunnbares Bindemittel, metallische Pigmente, ggf. Farbpigmente, ggf. übliche Hilfs- und Zusatzstoffe und bis zu 20 Gew.-% organische Lösungsmittel enthält, 2.) aus dieser Basisbeschichtungszusammensetzung ein Polymerfilm gebildet wird, 3.) auf dieser Basisschicht ein transparenter Decklack aufgebracht wird, der ein silylgruppenhaltiges Polymerisat enthält, welches erhältlich ist durch Copolymerisation von  $p_1$ ) 0,1 bis 40 Gew.-% ethylenisch ungesättigte Silanmonomeren der allgemeinen Formel (I) mit  $R^1$  = Alkyl, Aryl, Acyl, Aralkyl mit 1 bis 10 C-Atomen,  $R^2$  = organischer Rest mit polymerisierbarer Doppelbindung, X = hydrolysierbare Gruppe, n = 1, 2 oder 3,  $p_2$ ) 5 bis 30 Gew.-%, bevorzugt 8 bis 25 Gew.-%, Monomeren mit mindestens zwei polymerisierbaren ethylenisch ungesättigten Doppelbindungen und p3) 30 bis 90 Gew.-% ethylenisch ungesättigten Monomeren ohne Gruppen mit aktivem Wasserstoff, 4.) die Deckschicht zusammen mit der Basisschicht gehärtet wird.

kani kangupat pikan bilang tang dal

# LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Code, die zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AT	Österreich				
		ES	Spanien	ML	Mali
AU.	Australien	FI	Finaland	MN	Mongolei
BB	Barbados	FR	Frankreich	MR	Mauritanien
BE	Belgien	GA	Gabon		
BF	Burkina Faso	GB	Vereinigtes Königreich	MW	Malawi
BG	Bulgarien	GN		NL	Niederlande
BJ	Benin		Guinea	NO	Norwegen
BR		GR	Griechenland	PŁ	Polen
	Brasilien	HU	Ungarn	RO	Rumänien
CA	Kanada	IT	Italien	SD	Sudan
CF	Zentrale Afrikanische Republik	JP	Japan	SE	Schweden
CG	Kongo	KP	Demokratische Volksrepublik Korca		
CH	Schweiz	KR	Republik Korca	SN	Scnegal
C)	Côte d'Ivoire	LI		SU	Soviet Union
CM	Kamerun		Liechtenstein	TD	Tschad
CS		LK	Sri Lanka	TG	Togo
	Tschechoslowakei	LU	Luxemburg	us	Vareinigto Staaten von Amerika
DE	Deutschland	MC	Monaco		, Ber disabbili Yoli Filipinag
DK	Dänemark	MG	Madayaskar		•

\SDOCID::<WO\_\_\_9109688A1\_[\_>

PCT/EP90/02256

WO 91/09686

1

5

20

10 <u>Verfahren zur Herstellung eines mehrschichtigen,</u> schützenden und/oder dekorativen Überzuges

1

Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung eines mehrschichtigen, schützenden und/oder dekorativen Überzuges auf einer Substratoberfläche.

Insbesondere bei der Automobillackierung, aber auch in anderen Bereichen, in denen man Überzüge mit guter dekorativer Wirkung und gleichzeitig einen guten Korrosionsschutz wünscht, ist es bekannt, Substrate mit mehreren, übereinander angeordneten Überzugsschichten zu versehen.

- Große Bedeutung haben dabei Mehrschichtlackierungen erlangt, bei denen das Substrat zunächst mit einem pigmentierten Basislack beschichtet und anschließend ein Klarlack aufgebracht wird. Bevorzugt wird dabei nach dem sogenannten Naßin-Naß-Verfahren gearbeitet, bei dem der Basislack nach kurzer Ablüftzeit ohne Einbrennschritt mit dem Klarlack überlackiert wird und anschließend Basislack und Klarlack zusammen ausgehärtet werden.
- Aus den US-Patentschriften Nr. 4,499,150 und 4,499,151 sind Basislack/Klarlack-Systeme bekannt, bei denen entweder der Basislack, der Klarlack oder

10

sowohl der Basis- als auch der Klarlack Polyadditionsprodukte mit Alkoxi- oder Acryloxisilaneinheiten enthalten. Diese Silangruppen enthaltenden
Polymeren werden hergestellt durch Copolymerisation
von siliciumfreien Monomeren mit mindestens einer
Doppelbindung und silangruppenhaltigen ethylenisch
ungesättigten Monomeren. Sowohl der Basis- als auch
der Klarlack stellen konventionelle, d. h. auf der
Basis organischer Lösungsmittel formulierte Lacke
dar.

Auch aus der internationalen Patentanmeldung mit der internationalen Veröffentlichungsnummer WO 88/02010 sind Basislack/Klarlack-Systeme 15 bekannt, bei denen entweder der Basislack, der Klarlack oder sowohl der Basis- als auch der Klarlack Polyadditionsprodukte mit Alkoxi- oder Acryloxisilaneinheiten enthalten. Sowohl der Basis- als auch der Klarlack stellen konventionelle 20 Lacke dar. Die so erhaltenen Beschichtungen zeichnen sich insbesondere durch eine sehr gute Benzinbeständigkeit sowie kurze Trocknungszeiten aus. Nachteilig bei diesen Systemen ist jedoch die Lösemittelbelastung der Umgebung beim Trocknen der 25 Lack filme. Außerdem sollten die Erichsentiefungs- und Gitterschnitt-Werte sowie die Steinschlagbeständigkeit der resultierenden Beschichtungen weiter verbessert werden.

30

35

Wirtschaftliche und ökologische Gründe haben außerdem dazu geführt, daß versucht wurde, bei der Herstellung von Mehrschichtlackierungen wässrige Basisbeschichtungszusammensetzungen einzusetzen. Derartige wässrige Basislackbeschichtungszusammensetzungen sind beispielsweise in der DE-OS-35 45 618, der US-PS-4,558,090, der

1 US-PS-4,489,135, der EP-A-89 497 und der DE-OS-37 39 332 beschrieben. Als Decklack werden dabei konventionelle lösemittelhaltige, wasserverdünnbare oder Pulverklarlacke eingesetzt. Typische Klarlacke sind dabei lösemittelhaltige, säurehärtende Klarlacke auf der Basis von Aminoplastharzen und hydroxylgruppenhaltigen Acrylatcopolymererisaten oder hydroxylgruppenhaltigen Polyesterharzen. Derartige Klarlacke erfordern jedoch erhöhte Ein-10 brenntemperaturen und sind deshalb für den Bereich der Autoreparaturlackierung nicht geeignet. Im Bereich der Autoreparaturlackierung werden daher meist Klarlacke auf Basis von hydroxylgruppenhaltigen Acrylaten und blockierten Isocyanaten einge-15 setzt. Toxikologische und Allergie-Aspekte lenken aber das Interesse auf isocyanatfreie Autoreparaturlacke.

Der vorliegenden Erfindung lag somit die Aufgabe 20 zugrunde, ein Verfahren zur Herstellung eines mehrschichtigen Überzuges zur Verfügung zu stellen, bei dem die Lösemittelbelastung der Umgebung beim Trocknen der Lackfilme möglichst gering ist. Außerdem sollten die resultierenden Beschichtungen 25 insbesondere eine gute Haftung, d. h. gute Erichsen-Tiefung und Gitterschnittwerte sowie eine gute Steinschlagbeständigkeit zeigen. Aber auch die übrigen technischen Eigenschaften wie Glanz, Überlackierbarkeit u. ä. sollten auf einem möglichst 30 hohen Niveau liegen, d. h. vergleichbar mit den Eigenschaftswerten sein, die beim Einsatz konventioneller lösemittelhaltiger Basislackbeschichtungszusammensetzungen erzielt werden. Schließlich sollte das in Rede stehende Verfahren auch für den 35 Bereich der Autoreparaturlackierung geeignet sein, d. h. sowohl die in dem Verfahren eingesetzte

5

15

20

25

Basis- als auch die Deckbeschichtungszusammensetzung sollten bei möglichst niedrigen Temperaturen von im allgemeinen unter 100 °C, bevorzugt unter 80 °C, härtbar sein. Selbstverständlich sollte das Verfahren aber auch beispielsweise für die Serienlackierung, d. h. Härtebedingungen von > 100 °C, einsetzbar sein.

- Diese Aufgabe wird überraschenderweise durch ein Verfahren zur Herstellung eines mehrschichtigen, schützenden und/oder dekorativen Überzuges auf einer Substratoberfläche gelöst, bei welchem
  - eine wasserverdünnbare Basislackbeschichtungszusammensetzung aufgebracht wird, die
    - a) mindestens ein wasserverdünnbares Bindemittel, ausgewählt aus der Gruppe der wasserverdünnbaren Polyester, Polyurethane, Acrylatcopolymerisate, Aminoplaste, Phenoplaste, Emulsionspolymerisate,
    - b) metallische Pigmente sowie ggf. Farbpigmente und ggf. Füllstoffe,
    - c) ggf. übliche Hilfs- und Zusatzstoffe sowie
  - d) bis zu 20 Gew.-% organische Lösungsmittel enthält,
  - aus der in Stufe (1) aufgebrachten Zusammensetzung ein Polymerfilm auf der Oberfläche gebildet wird,
- 3.) auf der so erhaltenen Basisschicht ein transparenter Decklack aufgebracht wird, der ein Silylgruppen enthaltendes Polymerisat enthält, wobei das Polymerisat erhältlich ist durch Copolymerisation von

5 P<sub>1)</sub> 0,1 bis 40 Gew.-% ethylenisch ungesättigten 1 Silanmonomeren der allgemeinen Formel (I) |3-n (I) 5  $R^2 - Si - X_n$ mit  $R^1$  = Alkyl, Aryl, Acyl, Aralkyl mit 1 bis 10 C-Atomen R<sup>2</sup> = organischer Rest mit polymerisierbarer Doppelbindung 10 X = hydrolisierbare Gruppe n = 1, 2 oder 35 bis 30 Gew.-%, bevorzugt 8 bis 25 Gew.-%, p<sub>2</sub>) Monomeren mit mindestens 2 15 polymerisierbaren ethylenisch ungesättigten Doppelbindungen und 30 bis 90 Gew.-% ethylenisch ungesättig-ten  $p_3$ )

Monomeren ohne Gruppen mit aktivem Wasserstoff, wobei die Summe der Gewichtsanteile der Kompo-

nenten p<sub>1</sub> bis p<sub>3</sub> jeweils 100 Gew.-% beträgt,

4.) die Deckschicht zusammen mit der Basisschicht 25 gehärtet wird.

Gegenstand der vorliegenden Erfindung sind außerdem die nach diesem Verfahren beschichteten Gegenstände.

Es ist überraschend und war nicht vorhersehbar, daß 30 die nach dem erfindungsgemäßen Verfahren erhaltenen Beschichtungen eine verbesserte Haftung, d. h. sehr gute Erichsentiefungs- und Gitterschnittwerte sowie gute Steinschlagbeständigkeit aufweisen und daß auch die übrigen technischen Eigenschaften wie z. B. Glanz 35

- und Überlackierbarkeit mit den unter Verwendung konventioneller lösemittelhaltiger Basisbeschichtungszusammensetzungen erhältlichen Eigenschaften vergleichbar sind. Vorteilhaft ist es ferner, daß auch bei
- 5 niedrigen Einbrenntemperaturen der Deck- und Basisschicht gute technische Eigenschaften der Beschichtungen resultieren, so daß das erfindungsgemäße Verfahren auch für den Bereich der Autoreparaturlackierung geeignet ist. Vorteilhaft unter dem toxikolo-
- 10 gischen Aspekt ist dabei besonders, daß der Klarlack isocyanatfrei ist.

Im folgenden werden nun zunächst die in dem erfindungsgemäßen Verfahren eingesetzte Basisbeschich-

15 tungszusammensetzung und der eingesetzte Decklack näher erläutert.

Der in dem erfindungsgemäßen Verfahren eingesetzte Decklack ist bekannt und in der internationalen Patentanmeldung mit der internationalen Veröffent-

20 lichungsnummer WO88/02010 beschrieben. Dieser feuchtigkeitshärtende isocyanatfreie Decklack enthält als Bindemittel ein silylgruppenhaltiges Polymerisat, des weiteren organisches Lösungsmittel sowie übliche Hilfs- und Zusatzstoffe und einen Vernetzungskataly-sator.

Das silylgruppenhaltige Polymerisat ist erhältlich durch Copolymerisation von

WO 91/09686 PCT/EP90/02256

7

p<sub>1</sub>) 0,1 bis 40 Gew.-% ethylenisch ungesättigte
Silanmonomere der allgemeinen Formel (I)

R<sup>1</sup>
3-n

R<sup>2</sup> - Si - X<sub>n</sub>

mit R<sup>1</sup> = Alkyl, Aryl, Acyl, Aralkyl mit 1 bis
10 C-Atomen

R<sup>2</sup> = organischer Rest mit polymerisierbarer
Doppelbindung

X = hydrolisierbare Gruppe
n = 1, 2 oder 3

- p<sub>2</sub>) 5 bis 30 Gew.-%, bevorzugt 8 bis 25 Gew.-%,

  Monomeren mit mindestens 2 polymerisierbaren ethylenisch ungesättigten Doppelbindungen und
- p<sub>3</sub>) 30 bis 90 Gew.-% ethylenisch ungesättigten Monomeren ohne Gruppen mit aktivem Wasserstoff,

wobei die Summe der Gewichtsanteile der Komponen- ten p, bis p, jeweils 100 Gew.-% beträgt.

Beispiele für geeignete Silanmonomere p<sub>1</sub> sind folgende Verbindungen

30

35

SDOCID: <WO 9109686A1 1 >

5 CH<sub>2</sub>=CHSi(OCH<sub>2</sub>)<sub>3</sub>,

CH<sub>2</sub>=CHSiCl<sub>3</sub>,

10 
$$CH_2=CHCOO(CH_2)_2Si(OCH_3)_2$$
.

$$CH_3$$
  
 $CH_2=C(CH_3)COO(CH_2)_3SiCl_2$ 

20

25

30

$$cH_2$$
 =  $cH_2$  -  $cO(CH_2)_3$   $sICI_2$ .

35

NSDOCID: <WC\_\_\_9109686A1\_I

و الله الموقع في المواجعة المواجعة المواجعة المعادي المواجعة الموا

The state of the state of the state of

Besonders bevorzugt wird als Komponente p<sub>1</sub>
— Methacryloxipropyltrimethoxisilan eingesetzt.

Als Komponente p<sub>2</sub> können vorteilhaft Verbindungen 5 der allgemeinen Formel

$$R = C - C - X - (CH_2)n - X - C - C = CH_2$$
mit

10 R = H, CH3 oder Alkyl

X = O, NH, S

n = 2 bis 8

verwendet werden. Beispiele für derartige Verbindungen sind Hexandioldiacrylat, Hexandioldimethacrylat,

Glykoldiacrylat, Glykoldimethacrylat, Butandioldiacrylat, Butandioldimethacrylat, Trimethylolpropantriacrylat und Trimethylolpropantrimethacrylat. Des
weiteren ist auch Divinylbenzol als Komponente p<sub>2</sub>
geeignet. Selbstverständlich können auch Kombinationen dieser mehrfach ungesättigten Monomeren ver-

20 tionen dieser mehrfach ungesättigten Monomeren verwendet werden.

Weiterhin kann die Komponente p<sub>2</sub> vorteilhaft eine mit einem ungesättigten, eine polymerisierbare Doppelbindung enthaltenden Alkohol veresterte Polycarbonsäure oder eine mit einem ungesättigten, eine polymerisierbare Doppelbindung enthalten Alkohol veresterte, ungesättigte Monocarbonsäure sein.

Ferner kann vorteilhaft als Komponente p<sub>2</sub> ein Umsetzungsprodukt eines Polyisocyanats und eines ungesättigten Alkohols oder eines Amins verwendet werden. Als Beispiel hierfür sei das Reaktionsprodukt aus einem Mol Hexamethylendiisicyanat und zwei Mol Allylalkohol oder das Reaktionsprodukt aus Isophorondiisocyanat und Hydroxiethylacrylat genannt.

Eine weitere vorteilhafte Komponente p, ist ein Di-

ester von Polyethylenglykol und/oder Polypropylenglykol mit einem mittleren Molekulargewicht von weniger als 1500, bevorzugt weniger als 1000, und Acrylsäure und/oder Methacrylsäure.

5

Als Komponente p<sub>2</sub> kommen weiterhin Umsetzungsprodukte aus einer Carbonsäure mit einer polymerisierbaren, olefinisch ungesättigten Doppelbindung und Glycidylacrylat und/oder Glycidylmethacrylat sowie Umsetzungsprodukte von Dicarbonsäuren mit Glycidylacrylat und/oder Glycidylmethacrylat in Frage. Derartige mehrfach ethylenisch ungesättigte Monomere sollten erfindungsgemäß jedoch nur in kleinen Anteilen eingesetzt werden, da sie Hydroxylgruppen enthalten, die mit den Silanmonomeren p<sub>1</sub> reagieren können. Dies gilt auch für mehrfach ethylenisch ungesättigte Monomere, die aus Diepoxidverbindungen und ethylenisch ungesättigten Monomeren mit einer primären oder sekundären Aminogruppe gebildet werden, da diese Produkte ebenfalls Hydroxylgruppen enthalten.

Die Auswahl der ethylenisch ungesättigten Neutralmonomere (Komponente p<sub>3</sub>) ist nicht besonders kritisch. Diese können ausgewählt sein aus der Gruppe Styrol, Vinyltoluol, Alkylester der Acrylsäure und der Methacrylsäure, Alkoxiethylacrylate und Aryloxiethylacrylate und die entsprechenden Methacrylate sowie Ester der Malein- und Fumarsäure. Beispiele hierfür sind Methylacrylat, Ethylacrylat, Propylacrylat, Butylacrylat, Isopropylacrylat, Isobutylacrylat, Pentylacrylat, Isoamylacrylat, Hexylacrylat, 2-Ethylhexylacrylat, Octylacrylat, 3,5,5-Trimethylhexylacrylat, Octadecylacrylat, Dodecylacrylat, Pentylmethacrylat, Isoamylmethacrylat, 3,5,5-Trimethylhexylmethacrylat, Isoamylmethacrylat, 3,5,5-Trimethylhexylmethacrylat, Isoamylmethacrylat, Dodecylmethacrylat, Hexa-

ISDOCID: <WO 910968641 (->

decylmethacrylat, Octadecylmethacrylat, Butoxiethylacrylat, Butoxiethylmethacrylat, Methylmethacrylat,
Ethylmethacrylat, Propylmethacrylat, Isopropylmethacrylat, Butylmethacrylat, Cylclohexylacrylat, Cyclohexylmethacrylat, Acrylnitril, Methacrylnitril, Vinylacetat, Vinylchlorid und Phenoxiethylacrylat. Weitere Monomere können eingesetzt werden, sofern sie
nicht zu unerwünschten Eigenschaften des Copolymerisats führen.

Um eine schnellere Wasseraufnahme bei der Vernetzung unter dem Einfluß von Luftfeuchtigkeit zu ermöglichen, ist es besonders vorteilhaft, wenn als zusätzliches Comonomer p<sub>4</sub> zu den ethylenisch ungesättigten Monomeren p<sub>1</sub>, p<sub>2</sub> und p<sub>3</sub> bis zu 10 Gew.-%, bezogen auf die Summe von p<sub>1</sub> bis p<sub>4</sub>, eines ethylenisch ungesättigten Carbonsäureamids verwendet werden.

Geeignete Komponenten p<sub>4</sub> sind beispielsweise Acrylsäureamid, Methylacrylsäureamid, Itakonsäurediamid, a -Ethylacrylamid, Crotonsäureamid, Fumarsäureamid und Maleinsäurediamid.

Ggf. können bis zu 5 Gew.-% auch ethylenisch ungesättigte Monomere mit einer Hydroxylgruppe, einer Carboxylgruppe oder einer Aminogruppe mit verwendet werden (Komponente p<sub>5</sub>). Beispiele für Hydroxyl-gruppen enthaltende ethylenisch ungesättigte Monomere sind Hydroxialkylester der Acrylsäure und/oder Methacrylsäure, z. B. Hydroxiethylacrylat, Hydroxipropylacrylat, Hydroxibutylacrylat, Hydroxiamylacrylat, Hydroxihexylacrylat, Hydroxioctylacrylat und die entsprechenden Methacrylate. Komponente p<sub>5</sub> kann auch ein Umsetzungsprodukt aus einem Mol Hydroxiethylacrylat und/oder Hydroxiethylmethacrylat und durch-

l schnittlich 2 Mol &-Caprolacton sein. Komponente p5 kann auch ein hydroxylgruppenhaltiger Ester der Acrylsäure oder der Metharcylsäure mit einer sekundären Hydroxylgruppe sein, wie beispielsweise 2-Hydroxipropylacrylat, 2 Hydroxibutylacrylat, 3-Hydroxibutylacrylat und die entsprechenden Methacrylate. Als Hydroxylgruppen enthaltendes polymerisierbares Monomer ist auch ein Umsetzungsprodukt aus Acrylsäure und/oder Methacrylsäure mit dem Glycidylester einer Carbonsäure mit einem tertiären -Kohlenstoffatom geeignet. Beispiele für ethylenisch ungesättigte Monomere mit einer Carboxylgruppe sind Methacrylsäure und Acrylsäure. Ein geeignetes ethylenisch ungesättigtes Monomer mit einer Aminogruppe ist N-tert.-Butylaminotethylacrylat.

Die radikalische Polymerisation zur Herstellung der silylgruppenhaltigen Polymerisate wird in einem organischen Lösungsmittel bei Temperaturen von 80 - 130 °C, vorzugsweise bei 90 - 120 °C, durchgeführt. Vorteilhafterweise wird die radikalische Polymerisation zur Herstellung des Silylgruppen enthaltenden Polymerisats so durchgeführt, daß eine Lösung des Polymerisats mit einem Festkörper-Gehalt von 40 - 65 Gew.-% resultiert.

Als Lösungsmittel für die radikalische Polymerisation kommen nichtreaktive Lösungsmittel, wie beispielsweise Ester, Ether, Kohlenwasserstoffe, Alkohole und Ketone in Frage.

Die Polymerisationsreaktion wird in Gegenwart eines Initiators und in Gegenwart von mindestens 2 Gew.-%, bevorzugt von mindestens 4 Gew.-%, jeweils bezogen auf das Gesamtgewicht des Monomeren p<sub>1</sub> bis p<sub>5</sub>, eines Polymerisationsreglers ohne aktive OH- oder

1 NH-Gruppen ausgeführt, wobei bevorzugt Mercaptosilane als Regler verwendet werden. Beispiele für geeignete Regler sind die in der internationalen Patentanmeldung mit der internationalen Veröffentlichungsnummer 5 WO88/02010 beschriebenen Verbindungen.

Es ergibt sich, daß des öfteren nur bestimmte Regler für bestimmte Kombinationen der zu polymerisierenden Monomeren  $\mathbf{p}_1$  bis  $\mathbf{p}_5$  geeignet sind.

10

Werden beispielsweise als Komponente p<sub>2</sub> Diacrylate bzw. Dimethacrylate der allgemeinen Formel

in einem Anteil von mehr als 10 Gew.-%, bezogen auf das Gesamtgewicht aller Monomeren, polymerisiert, sollte die Polymerisation unter Verwendung von mehr als 6 Gew.-%, bezogen auf das Gesamtgewicht der Monomeren, Mercaptoethyltriethoxisilan und /oder Mercaptopylmethyldimethoxisilan, ggf. zusammen mit anderen Mercaptoverbindungen, in einem Temperaturbereich zwischen 100 °C und 120 °C ausgeführt werden.

Werden die zuvor genannten, mehrfach ethylenisch ungesättigten Acrylat- bzw. Methacrylatverbindungen in
einem Anteil von mindestens 15 Gew.-%, bezogen auf
das Monomerengewicht, copolymerisiert, sollten als
Monomere ohne Gruppen mit aktivem Wasserstoff (Komponente p<sub>3</sub>) vorwiegend Acrylatmonomere und/oder Methacrylatmonomere und/oder Maleinsäure- und/- oder Fumarsäureester verwendet werden. Die Copolymerisation

sollte in Gegenwart von mehr als 6 Gew.-%, bezogen auf das Monomerengewicht, eines Mercaptosilans, bevorzugt Mercaptoethyltriethoxisilan oder Mercaptopropylmethyldimethoxisilan, ggf. zusammen mit anderen Mercaptoverbindungen, ausgeführt werden.

Falls als Komponente p<sub>2</sub> mehr als 10 Gew.-% Divinylaromaten, wie beispielsweise Divinylbenzol, zusammen
mit den Monomeren p<sub>1</sub>, p<sub>3</sub>, ggf. p<sub>4</sub> und ggf. p<sub>5</sub>
10 copolymerisiert werden, sollten als Regler vorzugsweise mehr als 10 Gew.-%, bezogen auf das Monomerengewicht, Mercaptoethyltriethoxisilan und/- oder Mercaptopropylmethyldimethoxisilan eingesetzt werden, um
eine Gelierung des Copolymerisats zu verhindern.

Als Initiatoren kommen vorzugsweise Azoinitiatoren, wie beispielsweise Azobisisobutyronitril in Frage. Bei niedrigem Anteil am eingesetzten mehrfach ethylenisch ungesättigten Monomeren (Komponente p<sub>2</sub>) können auch Peroxiester als Initiatoren verwendet werden. Als Beispiel hierfür sei tert.-Butylperoxi-2-ethylhexanoat genannt. Selbstverständlich können auch Azo-Initiatoren mit reaktiven Silicongruppen verwendet werden. Diese werden in einem Anteil von 0,01 bis 20 Gew.-Teilen pro 100 Gew.-Teile der polymeri- sierbaren Monomeren eingesetzt.

Beispiele für einsetzbare reaktive Silicongruppen enthalten Azoinitiatoren finden sich in EP-A-159 715 und EP-A-159 716.

Die Decklacke enthalten dieses silylgruppenhaltige Polymerisat üblicherweise in Mengen von 20 bis 85 Gew.-%, bevorzugt von 35 bis 70 Gew.-%, jeweils bezogen auf das Gesamtgewicht des Decklackes. Außer 15 bis 80 Gew.-%, bevorzugt 30 bis 65 Gew.-%, bezogen

WO 91/09686 PCT/EP90/02256

15

auf das Gesamtgewicht des Decklacks eines oder mehrerer organischer Lösungsmittel enthalten die Decklacke noch auf 100 Gew.-Teile des Polymerisats 0,01 bis 20 Gew.-Teile eines Vernetzungskatalysators, der erst

5 kurz vor der Applikation des Decklackes zugesetzt wird. Geeignete Vernetzungskatalysatoren sind bei-spielsweise Phosphorsäure, p-Toluolsulfonsäure, Zinndibutyldilaurat, Zinndioctyldilaurat, Amine, bei-spielsweise aliphatische Diamine, wie Ethylendiamin,

Hexandiamin, aliphatische Polyamine, wie Diethylentriamin, Triethylentetramin, Tetraethylenpentamin, alicyclische Amine, wie Piperidin, Piperazin, aromatische Amine, Ethanolamin, Triethylamin, Diazabicyclooctan, Amidine wie Diazabicycloalkene, z. B. Di-

azabicyclononen, Diazabicycloundecen und niedermolekulare, basische Siloxane mit mindestens einer hydrolysierbaren Gruppe wie z. B. 3-Aminopropyltriethoxisilan, 3-Aminopropyltrimethoxisilan, 3-Aminopropyltris-methoxi-ethoxi-ethoxisilan, 3-Aminopropyl-

methyl-diethoxisilan, N-2-Aminoethyl-3-aminopropyltrimethoxisilan, N-2-Aminoethyl-3-aminopropyl-methyldimethoxisilan, N-Methyl-3-aminopropyltrimethoxisilan, 3-Ureidopropyltriethoxisilan und 3, 4, 5-Dihydroimidazol-l-yl-propyltriethoxisilan; bevorzugt 3,

4, 5-Dihydroimidazol-1-yl-propyltriethoxisilan, weiterhin Alkali-Katalysatoren, wie beispielsweise Kaliumhydroxid oder Natriumhydroxid. Vorteilhafterweise werden 0,01 bis 10 Gew.-Teile des Katalysators auf 100 Gew.-Teile des Polymeren verwendet.

Als organische Zinnverbindungen, die als Vernetzungskatalysatoren einsetzbar sind, seien weiterhin Verbindungen mit Zinn-Schwefel-Einfach- oder Doppelbindungen genannt, wie

Es sind auch Mischungen der obengenannten Zinn-Schwefel-Verbindungen mit Zinn-Verbindungen, wie beispielsweise mit Dialkylzinndimaleaten, zur Katalysierung geeignet. Bevorzugt werden Mischungen von zinnorganischen Verbindungen, wie z. B. zinndibutyldilaurat mit den oben genannten niedermolekularen, basischen Siloxanen und/oder thiolgruppenhaltigen Siloxanen, die mindestens eine hydrolysierbare Gruppe enthalten, wie z. B. 3-Mercaptopropyltriethoxisilan, 3-Mercaptopropylmethyl-dimethoxisilan und 3-Mercaptopropyltrimethoxisilan.

Weitere ebenfalls geeignete Katalysatoren finden sich in  $EP-\lambda-48461$  und in  $EP-\lambda-63753$ .

- Schließlich können die Decklacke ggf. noch bis 8 Gew.-%, bezogen auf das Gesamtgewicht des Decklackes, weitere Hilfsund Zusatzstoffe, wie z. B. Verlaufsmittel, Lichtschutzmittel, enthalten.
- Die Herstellung der Decklacke erfolgt nach üblichen Methoden, indem das silylgruppenhaltige Polymerisat, organisches Lösungsmittel sowie Hilfs- und Zusatzstoffe durch Mischen und ggf. Dispergieren zu einer Überzugsmasse verarbeitet werden und kurz vor der Anwendung ein Vernetzungskatalysator zugemischt wird.
  - Aufgrund der niedrigen Härtungstemperaturen sind die beschriebenen Decklacke insbesondere für die Repara-

15

turlackierung von Autokarossen geeignet.

Die in dem erfindungsgemäßen Verfahren eingesetzten wässrigen Basislackbeschichtungszusammensetzungen sind ebenfalls an sich bekannt und beispielsweise in der DE-OS 35 45 618, DE-OS 37 39 332, US-PS-4,558,090, US-PS 4,489,135, EP-A 89497, EP-A 38127, DE-OS 36 28 124,EP-A-158099, DE-OS 29 26 584, US-PS-

4,719,132, EPA-A-195931 und DE-OS 33 21 180 beschrieben.

Bevorzugt werden wässrige Basisbeschichtungszusammensetzungen eingesetzt, die als wasserverdünnbares Bindemittel ein Polyurethanharz, ggf. in Kombination mit anderen wasserverdünnbaren Bindemitteln, enthalten. Das wasserverdünnbare Polyurethanharz weist dabei eine Säurezahl von 5 bis 70 mg KOH/g auf und ist her-

stellbar, indem aus

a) Diolen und/oder Polyolen

20 b) Diisocyanaten und

c) Verbindungen, die zwei gegenüber NCO-Gruppen reaktive Gruppen enthalten, wobei zumindest ein
Teil der als Komponente (c) eingesetzten Verbindungen mindestens eine zur Anionenbildung
befähigte Gruppe aufweist, die vor oder nach dem
Einbau der Komponente c in das Polyurethanmolekül
neutralisiert wird, ein endständige Isocyanatgruppen aufweisendes Zwischenprodukt hergestellt
wird, dessen freie Isocyanatgruppen anschließend
mit einem mindestens drei Hydroxylgruppen enthaltenden Polyol (d), vorzugsweise Triol, oder einem
Polyamin und/oder Hydrazin umgesetzt werden.

25

25

Die Herstellung des aus den Komponenten a, b und c aufgebauten endständige Isocyanatgruppen aufweisenden Zwischenproduktes und die Umsetzung dieses Zwischen-5 produktese mit dem Polyol bzw. Polyamin erfolgt nach gut bekannten Verfahren der Polyurethanchemie (vgl. z. B. Kunststoff-Handbuch), Band 7: Polyurethane, herausgegeben von Dr. G. Oertel, Carl Hanser Verlag München-Wien 1983). Die Umsetzungen werden bevorzugt 10 bei Temperaturen bis zu 150 °C, be sonders bevorzugt zwischen 50 und 130 °C, bevorzugt in Lösungsmitteln durchgeführt, die gegenüber Iso cyanatgruppen inert und mit Wasser mischbar sind. Be-sonders gut geeignete Lösungsmittel sind Aceton und 15 Methylethylketon. Die Neutralisation der zur Anionenbildung befähigten Gruppen kann vor, während oder nach der Synthese des Polyurethanharzes erfolgen. Die Mengen der einzelnen Komponenten werden so gewählt, daß das Äquivalentverhältnis von NCO- zu OH-Gruppen bzw. anderen reaktiven Gruppen zwischen 1,5 : 1,0 und 1,0 : 1,0, bevorzugt werden 1,4 und 1,2 zu 1,0, liegt. Als Komponente a können prinzipiell alle bei der Her-

Um die Härte des Polyurethans zu erhöhen, kann man niedrigmolekulare Polyole einsetzen. Sie haben ein Molekulargewicht von 60 bis zu etwa 400 und können aliphatische, alicyclische oder aromatische Gruppen enthalten. Es werden dabei Mengen bis zu 30 Gew.-% der gesamten Polyol-Bestandteile, bevorzugt etwa 2 bis 20 Gew.-%, eingesetzt. Vorteilhaft sind die niedermolekularen Polyole mit bis zu etwa 20 Kohlenstoffatomen je Molekül, wie Ethylenglykol, Diethylenglykol, Triethylenglykol, 1,2-Propandiol, 1,3-Propan-

stellung von Bindemitteln auf Polyurethanbasis ge-

bräuchlichen Diole und/oder Polyole eingesetzt werden.

ISDOCID: <WO: - B

- 1 diol, 1,4-Butandiol, 1,2-Butylenglykol, 1,6-Hexandiol, Trimethylolopropan, Rizinusöl oder hydriertes
  Rizinusöl, Di-trimethylolpropanether, Pentaerythrit,
  1,2-Cyclohexandiol, 1,4-Cyclohexandimethanol, Bisphe-
- 5 nol A, Bisphenol F, Neopentylglykol, Hydroxipivalinsäure-neopentylglykolester, hydroxiethyliertes oder hydroxipropyliertes Bisphenol A, hydriertes Bisphenol A und deren Mischungen.
- Um ein NCO-Präpolymeres hoher Flexibilität zu erhalten, sollte ein hoher Anteil eines überwiegend linearen Polyols mit einer bevorzugten Hydroxylzahl von 30
  bis 150 mg KOH/g zugesetzt werden. Bis zu 97 Gew.-%
  des gesamten Polyols können aus gesättigten und
  ungesättigten Polyestern und/oder Polyethern mit
- einer Molmasse Mn von 400 bis 5000 bestehen. Als hochmolekulare Polyole sind geeig net aliphatische Polyetherdiole der allgemeinen For mel H-(-0-(-CHR)<sub>n</sub>-)<sub>m</sub>-OH in der R = Wasserstoff oder ein niedriger, gegebenenfalls mit verschiedenen
- Substituenten versehener Alkylrest ist, wobei n = 2
  bis 6, bevorzugt 3 bis 4 und m = 2 bis 100, bevorzugt
  5 bis 50, ist. Beispiele sind lineare oder verzweigte
  Polyetherdiole, wie Poly(oxiethylen)glykole, Poly(oxipropylen) glykole und/oder Poly(oxibutylen)glykole. Die ausgewählten Polyetherdiole sollen keine
- kole. Die ausgewanten Polyetherdidle sollen keine übermäßigen Mengen an Ethergruppen einbringen, weil sonst die gebildeten Polymere in Wasser anquellen. Die bevorzugten Polyetherdiole sind Poly(oxipropylen)glykole im Molmassenbereich Mn von 400 bis 3000.
- Polyesterdiole werden durch Veresterung von organischen Dicarbonsäuren oder ihren Anhydriden mit organischen Diolen hergestellt oder leiten sich von einer Hydroxicarbonsäure oder einem Lacton ab. Um verzweigte Polyesterpolyole herzustellen, können in geringem Umfang Polyole oder Polycarbonsäuren mit einer
- höheren Wertigkeit eingesetzt werden. Die Dicarbon-

säuren und Diole können lineare oder verzweigte aliphatische, cycloaliphatische oder aromatische Dicarbonsäuren oder Diole sein.

Die zur Herstellung der Polyester verwendeten Diole 5 bestehen beispielsweise aus Alkylenglykolen, wie Ethylenglykol, Propylenglykol, Butylenglykol, Butandiol-1,4, Hexandiol-1,6, Neopentylglykol und anderen Diolen, wie Dimethylcyclohexan. Die Säurekomponente

des Polyesters besteht in erster Linie aus niedermolekularen Dicarbonsäuren oder ihren Anhydriden mit 2
bis 30, bevorzugt 4 bis 18 Kohlenstoffatomen im Molekül. Geeignete Säuren sind beispielsweise o-Phthalsäure, Isophthalsäure, Terephthalsäure, Tetrahydrophthalsäure, Cyclohexandicarbonsäure, Bernstein-

15 säure, Adipinsäure, Azelainsäure, Sebazinsäure, Maleinsäure, Fumarsäure, Glutarsäure, Hexachlorheptandicarbonsäure, Tetrachlorphthalsäure und/oder dimerisierte Fettsäuren. Anstelle dieser Säuren können auch
ihre Anhydride, soweit diese existieren, verwendet

werden. Bei der Bildung von Polyesterpolyolen können auch kleinere Mengen an Carbonsäuren mit 3 oder mehr Carboxylgruppen, beispielsweise Trimellithsäureanhydrid oder das Addukt von Maleinsäureanhydrid oder das Addukt von

Maleinsäureanhydrid an ungesättigten Fett\_säuren anwesend sein.

Die als Komponente a verwendbaren Polyesterpolyole können nach allgemein bekannten Methoden durch Veresterung von organischen Dicarbonsäuren oder ihrer Anhydride mit organischen Diolen hergestellt werden. Dabei können auch Säure- und/oder Hydroxylkomponenten mitverwendet werden, deren Funktionalität größer als 2 ist.

Es können Polyesterdiole, die sich von Lactonen ableiten, als Komponente a verwendet werden. Diese Produkte erhält man beispielsweise durch Umsetzung von E-Caprolacton mit einem Diol. Solche Produkte sind in der US-PS 3,169,945 beschrieben.

Ganz besonders bevorzugte Polyurethanharzbindemittel werden erhalten, wenn als Komponente a Polyesterpolyole eingesetzt werden, deren Säurekomponente zumindest zum Teil aus dimeren Fettsäuren besteht. Solche Bindemittel sind in der US-PS 4,423,179 beschrieben.

Als Komponente b können für die Herstellung der Polyurethandispersion beliebige organische Diisocyanate 15 eingesetzt werden. Beispiele von geeigneten Diisocyanaten sind Trimethylendiisocyanat, Tetramethylendiisocyanat, Pentamethylendiisocyanat, Hexamethylendiisocyanat, Propylendiisocyanat, Ethylethylendiisocyanat, 2,3-Dimethylethylendiisocyanat, 1-Methyltrimethylendiisocyanat, 1,3-Cyclopentylendiisocyanat, 1,4-Cyclohexylendiisocyanat, 1,2-Cyclohexylendiisocyanat, 1,3-Phenylendiisocyanat, 1,4-Phenylendiisocyanat, 2,4-Toluylendiisocyanat, 2,6-Toluylendiisocyanat, 4,4'-Bisphenylendiisocyanat, 1,5-Naphthylen-25 diisocyanat, 1,4-Naphthylendiisocyanat, 1-Isocyanatomethyl-5-isocyanato-1,3,3-trimethylcyclohexan, Bis-(4-isocyanatocyclohexyl) - methan, Bis-(4-isocyanatophenyl) -methan, 4,4'-Diisocyanatodiphenylether und 2,3-Bis-(8-iso-30 cyanatooctyl) -4-octyl-5- hexyl-cy\_clohexan. Die als Komponente c eingesetzten Verbindungen enthalten als mit Isocyanatgruppen reagierende Gruppen vorzugsweise Hydroxylgruppen. Es können auch aminogruppenhaltige Verbindungen eingesetzt werden. Solche 35

Verbindungen können aber einen negativen Einfluß auf

- die Applikationseigenschaften der Beschichtungszusammensetzungen haben. Art und Menge von ggf. einzusetzenden aminogruppenhaltigen Verbindungen sind vom Durchschnittsfachmann durch einfach durchzuführende
- 5 Routineuntersuchungen zu ermitteln.

Als zur Anionenbildung befähigte Gruppen kommen vor allem Carboxyl- und Sulphonsäuregruppen in Betracht.

10 Als Beispiele für Verbindungen, die mindestens zwei mit Isocyanatgruppen reagierende Gruppen und mindestens eine zur Anionenbildung befähigte Gruppe enthalten, seien Dihydroxipropionsäure, Dimethylolpropionsäure, Dihydroxibernsteinsäure oder Dihydroxibenzosäure genannt.

Zur Neutralisation der anionischen Gruppen werden vorzugsweise tertiäre Amine verwendet, die keine mit Isocyanatgruppen reagierenden Gruppen aufweisen. Beispiele sind Trimethylamin, Triethylamin, Dimethylanilin, N-Ethylmorpholin, Diethylanilin, Triphenylamin und dergleichen.

Als Verbindungen, die zwei gegenüber Isocyanatgruppen reaktive Gruppen aufweisen, jeoch frei von zur Anionenbildung befähigten Gruppen sind, können beispielsweise niedermolekulare Diole oder Diamine mit primären oder sekundären Aminogruppen eingesetzt werden.

Die Umsetzung des aus a, b und c gebildeten isocyanatgruppenhaltigen Zwischenproduktes mit einem mindestens drei Hydroxylgruppen enthaltenden Polyol a
wird vorzugsweise durch die Stöchiometrie der eingesetzten Verbindungen so gesteuert, daß es zu Kettenverlängerungen und ggf. auch zu Verzweigungen der
Bindemittelmoleküle kommt. Bei dieser Umsetzung muß
sorgfältig darauf geachtet werden, daß keine ver-

1 netzten Produkte erhalten werden (vgl. z. B.
US-PS-4,423,179).

Als Beispiele für mindestens drei Hydroxylgruppen 5 enthaltende Polyole d seien Trimethylolpropan, Glycerin, Erythrit, Mesoerythrit, Arabit, Adonit usw. genannt. Bevorzugt wird Trimethylolpropan eingesetzt.

Das aus den Komponenten a, b, c und d erhaltene Pro10 dukt kann nach Neutralisierung der zur Anionenbildung
befähigten Gruppen in eine wässrige Phase überführt
werden. Die so erhaltene Bindemitteldispersion kann
dann in die erfindungsgemäß verwendeten, wasserverdünnbaren Basisbeschichtungszusammensetzungen inkorporiert werden.

Ganz besonders bevorzugte wasserverdünnbare Basisbeschichtungszusammensetzungen werden erhalten, wenn die in der US-PS 4,423,179 offenbarten wasserverdünnbaren Polyurethane als Bindemittel eingesetzt werden.

In vielen Fällen ist es wünschenswert, die Eigenschaften der erhaltenen Überzüge durch Mitverwendung weiterer Bindemittelsysteme gezielt zu verbessern.

Die erfindungsgemäß eingesetzten, Polyurethanharze enthaltenden, Basisbeschichtungszusammensetzungen enthalten vorteilhafterweise als zusätzliche Bindemittelkomponente ein wasserverdünnbares Melaminharz in einem Anteil von 1 bis 89 Gew.-%, bevorzugt 30 bis 70 Gew.-%, bezogen auf den Anteil des wasserverdünnbaren Polyurethanharzes.

Wasserverdünnbare Melaminharze sind an sich bekannt und werden in größerem Umfang eingesetzt. Es handelt sich hierbei im allgemeinen um veretherte Melamin-

formaldehyd-Kondensationsprodukte. Ihre Wasserlöslichkeit hängt - abgesehen vom Kondensationsgrad, der möglichst niedrig sein soll, - von der Veretherungskomponente ab, wobei nur die niedrigsten

Glieder der Alkanol- bzw. Ethylenglykolmonoetherreihe wasserlösliche Kondensate ergeben. Die größte Bedeutung haben die mit Methanol veretherten Melaminharze. Bei Verwendung von Lösungsvermittlern können auch butanolveretherte Melaminharze in wässriger Phase dispergiert werden.

15

20

25

30

30

Es besteht auch die Möglichkeit, Carboxylgruppen in das Kondensat einzufügen. Umetherungsprodukte hochveretherter Formaldehydkondensate mit Oxycarbonsäuren sind über ihre Carboxylgruppe nach Neutralisation wasserlöslich und können in den erfindungsgemäß eingesetzten Basisbeschichtungszusammensetzungen enthalten sein.

Anstelle der beschriebenen Melaminharze können auch andere wasserlösliche oder wasserdispergierbare Aminoharze wie z.B.

Harnstoffharze eingesetzt werden.

Wenn die Basisbeschichtungszusammensetzung ein Melaminharz enthält, kann sie vorteilhafterweise zusätzlich als weitere Bindemittelkomponente ein wasserverdünnbares Polyesterharz und/oder ein wasserverdünnbares Polyacrylatharz enthalten, wobei das Gewichtsverhältnis Melaminharz zu Polyester-/Polyacrylatharz 2:1 bis 1:4 beträgt und das Gewichtsverhältnis Melaminharz plus Polyester und/oder Polyacrylatharz zu Polyurethanharz 4:1 bis 1:4, bevorzugt 2:1 bis 1:2, besonders bevorzugt 1,3:1 bis 1:1,3, beträgt.

Als wasserverdünnbare Polyesterharze werden vorzugsweise Hydroxylgruppen tragende Polyesterharze eingesetzt. Die erfindungsgemäß eingesetzten Polyesterharze enthalten als solubilisierende Gruppen vorzugsweise Carboxylatgruppen.

Wasserverdünnbare Polyesterharze der oben beschriebenen Art sind an sich bekannt und können durch Umsetzung von mehrwertigen Polyolen mit Polycarbonsäuren bzw. Polycarbonsäureanhydriden hergestellt werden.

Bevorzugt werden Polyesterharze mit einer mittleren Funktionalität pro Molekül von 2,5 bis 10 und mit einem mittleren Kondensationsgrad pro Molekül von 10 bis 25 eingesetzt. Der Kondensationsgrad gibt die Summe der Monomerbausteine in der Kette des Polymermoleküls an.

20 säurereste enthalten.

- Die eingesetzten Polyesterharze weisen bevorzugt eine Säurezahl von höchstens 30 und eine Hydroxylzahl von höchstens 150 auf.
- Für die Synthese der Polyesterharze bevorzugte Säurekomponenten sind aliphatische, cycloaliphatische gesättigte
  oder ungesättigte und/oder aromatische mehrbasische Carbonsäuren, vorzugsweise Di-, Tri- und Tetracarbonsäuren,
  mit 2 bis 14, vorzugsweise 4 bis 12 C-Atomen pro Molekül
  10 oder deren veresterungsfähige Derivate (z.B. Anhydride
  oder Ester), z.B. Phthalsäureanhydrid, Isophthalsäure,
  Terephthalsäure, Tetrahydro- und Hexahydrophthalsäureanhydrid, Endomethylentetrahydrophthalsäure, Bernsteinsäure, Glutarsäure, Sebacinsäure, Azelainsäure, Trimellith15 säure und Trimellithsäureanhydrid, Pyromellithsäureanhydrid, Fumarsäure und Maleinsäure. Phthalsäureanhydrid
  ist die gebräuchlichste Säurekomponente. Die Polyesterharze sollen nicht mehr als 20 Mol-%, bezogen auf die
  einkondensierten Polycarbonsäurereste, Fumar- und Malein-

Für die Synthese der Polyester bevorzugte Polyole sind aliphatische, cycloaliphatische und/oder araliphatische Alkohole mit 1 bis 15, vorzugsweise 2 bis 6 C-Atomen, 25 und 1 bis 6, vorzugsweise 1 bis 4, an nicht-aromatische C-Atome gebundene OH-Gruppen pro Molekül, z.B. Glykole wie Ethylenglykol, Propandiol-1,2 und -1,3, Butandiol-1,2, -1,3 und -1,4, 2-Ethylpropandiol-1,3, 2-Ethylhexandiol-1,3, Neopentylglykol, 2,2-Trimethylpentandiol-1,3, Hexandiol-30 1,6, Cyclohexandiol-1,2 und -1,4, 1,2- und 1,4-Bis-(hydroxymethyl-)cyclohexan, Adipinsäure-bis-(ethylenglykolester); Etheralkohole wie Di- und Triethylenglykol, Dipropylenglykol; Dimethylolpropionsäure, oxalkylierte Bisphenole mit zwei  $C_2$ - $C_3$ -Oxalkylgruppen pro Molekül, perhydrierte 35 Bisphenole; Butantriol-1,2,4, Hexantriol-1,2,6, Trimethylolethan, Trimethylolpropan, Trimethylolhexan, Glycerin, Pentaerythrit, Dipentaerythrit, Mannit und Sorbit; kettenabbrechende einwertige Alkohole mit 1 bis 8 Kohlenstoff-

atomen wie Propanol, Butanol, Cyclohexanol und Benzylalko-1 hol. Hydroxypivalinsäure. Die gebräuchlichsten Alkohole sind Glycerin, Trimethylolpropan, Neopentylglykol und Pentaerythrit.

- Die erfindungsgemäß einsetzbaren Polyesterharze können auch mit Monocarbonsäure und Monoalkoholen modifiziert sein.
- Als Beispiele für Monocarbonsäuren werden Benzoesäure, 10 p-tert.-Butylbenzoesäure, Hexahydrobenzoesäure und Abietinsäure genannt.

Als Beispiele für Monoalkohole werden Methanol, Propanol, Cyclohexanol, 2-Ethylhexanol und Benzylalkohol genannt. 15

Es ist auch möglich, bis zu 25 % der Esterbindungen durch Urethanbindungen zu ersetzen.

Bevorzugte Polyacrylatharze erhält man durch Copolymeri-20 sation von Vinyl- bzw. Vinylidenmonomeren, wie z.B. Styrol, d-Methylstyrol, o- bzw. p-Chlorstyrol, o-, m- oder p-Methylstyrol, p-tert.-Butylstyrol, (Meth-)Acrylsaure, (Meth-)-Acrylnitril, Acryl- und Methacrylsäurealkylester mit 25 1 bis 8 C-Atomen in der Alkoholkomponente, beispielsweise Ethylacrylat, Methylacrylat, n- bzw. iso-Propylacrylat, n-Butylacrylat, 2-Ethylhexylacrylat, 2-Ethylhexylmethacrylat, Isooctylacrylat, tert.-Butylacrylat, Methylmethacrylat, Ethylmethacrylat, n- bzw. iso-Propylmethacrylat, Butylmethacrylat, Isooctylmethacrylat und ggf. Mischungen 30 derselben; Hydroxyalkyl(meth)acrylate mit 2 bis 4 C-Atomen in der Alkylgruppe, z.B. 2-Hydroxyethyl(meth-)acrylat, 2-Hydroxypropyl(meth-)acrylat, 4-Hydroxybutyl(meth-)acrylat; Trimethylolpropanmono(meth-)acrylat, Pentaerythritmono(meth-)acrylat und deren Ester mit Fettsäuren, Diester

der Fumarsäure, Itaconsäure, Maleinsäure mit 4 bis 8 Kohlenstoffatomen in der Alkoholkomponente; Acrylnitril, (Meth)acrylsäureamid, Vinylester von Alkanmonocarbonsäuren

- 1 mit 2 bis 5 Kohlenstoffatomen wie Vinylacetat oder Vinylpropionat oder Mischungen der genannten Monomeren, N-Methoximethyl(meth)acrylsäureamid.
- 5 Bevorzugte Monomere sind Styrol und (Meth)Acrylsäurealkylester mit 1 bis 8 C-Atomen in der Alkoholkomponente, das Veresterungsprodukt aus Fettsäure und Hydroxyalkylacrylaten und deren Mischungen.
- 10 Als wasserverdünnbare Polyether werden bevorzugt lineare oder verzweigte hydroxylgruppenhaltige Polyether eingesetzt. Als Beispiele seien Poly(oxipropylen)glykole mit einem mittleren Molekulargewicht von
  400 bis 1000, bevorzugt von 600 bis 900, genannt.

Als Vernetzungsmittel können blockierte Polyisocyanate eingesetzt werden.

Die in dem erfindungsgemäßen Verfahren eingesetzten
Basisbeschichtungszusammensetzungen enthalten 5 bis
30 Gew.-%, bevorzugt 10 bis 25 Gew.-%, wasserverdünnbare Bindemittelbestandteile.

### Pigmente

Die erfindungsgemäß eingesetzten Basisbeschichtungszusammensetzungen enthalten metallische Pigmente, bevorzugt Aluminiumplättchenpigmente, die auch wie in der DE-OS 36 36 183 beschrieben, vorbehandelt sein können.

Die Aluminiumplättchenpigmente können auch zusammen mit Farbpigmenten eingesetzt werden. In diesem Fall wird Art und Menge der Farbpigmente so gewählt, daß der erwünschte Metalleffekt nicht unterdrückt wird.

ISDOCID: <WO\_\_\_9109886A1\_I\_>

1 Es können auch mit Metalloxiden beschichtete Glimmerplättchen (z. B. Mica) als Effektpigmente in Kombination mit Aluminiumplättchenpigmenten eingesetzt werden.

5

Der Pigmentgehalt der erfindungsgemäß eingesetzten Basisbeschichtungszusammensetzungen beträgt - bezogen auf den Gesamtbindemittelfestkörper - im allgemeinen bis zu 25 Gew.-%, vorzugsweise 12 bis 18 Gew.-%.

10

# Hilfs- und Zusatzstoffe

Die erfindungsgemäß eingesetzten Basisbeschichtungszusammensetzungen enthalten üblicherweise 2 bis 10 15 Gew.-%, bezogen auf den Gesamtfestkörper, eines oder mehrerer Verdickungsmittel. Als Verdickungsmittel werden dabei oft Schichtsilika-

te, vor allem Natrium-Magnesium-Silikatverbindungen vom Typ Montmorillonit eingesetzt (vgl. z. B. H. Kit-tel, Lehrbuch der Beschichtungen, Band II, Seite 340 und Band III, Seiten 272 - 274; Verlag W. A. Colomb 1974, 1976). Weiterhin wirken als Verdickungsmittel auch wasserlösliche Celluloseether wie Hydroxiethylcellulose, Methylcellulose, Carboximethylcellulose

sowie synthetische Polymere mit ionischen und/oder assoziativ wirkende Gruppen, wie Polyvinylalkohol, Poly(meth)acrylamid, Poly(meth)acrylsäure, Polyvinylpyrrolidon, Styrol-Maleinsäureanhydrid - oder Ethylen-Maleinsäureanhydrid-Copolymere und ihre Derivate oder auch hydrophob modifizierte ethoxilierte Urethane oder Polyacrylate. Ebenso können auch Polymer-

mikroteilchen eingesetzt werden, wie dies z.B. in der EP-A-38127 offenbart ist.

Die erfindungsgemäßen Basisbeschichtungszusammensetzungen können auch weitere übliche Zusätze wie
Füllstoffe, Hilfsstoffe, Weichmacher, Stabilisatoren,
Netzmittel, Dispergierhilfsmittel, Verlaufsmittel,
Entschäumer und Katalysatoren einzeln oder im Gemisch
in den üblichen Mengen, bevorzugt 0 bis 25 Gew.-%,
bezogen auf das Gesamtgewicht der Basisbeschichtungszusammensetzung, enthalten.

- 10 Geeignete Füllstoffe sind z.B. Talkum, Glimmer, Kaolin, Kreide, Quarzmehl, Asbestmehl, Schiefermehl, Barium sulfat, verschiedene Kieselsäuren, Silikate, Glas fasern, organische Fasern und dergleichen.
- Die Herstellung der Basisbeschichtungszusammensetzungen wird folgendermaßen durchgeführt:
  Enthält die Basisbeschichtungszusammensetzung als
  wasserverdünnbares Bindemittel ein wasserverdünnbares
  Polyurethanharz, so wird zunächst aus den obengenannten Komponenten a, b, c und d eine feinteilige wässrige Polyurethandispersion bergestellt.
- rige Polyurethandispersion hergestellt. Die Umsetzung der Komponenten miteinander erfolgt nach den gut bekannten Verfahren der organischen Chemie (s. o.). Hierbei werden zunächst das Polyether- oder Poly-
- esterdiol, das Diisocyanat und die gegenüber Isocyanatgruppen bifunktionellen Komponenten c in organischen Lösemitteln miteinander umgesetzt, nachdem
  zuvor die zur Anionenbildung befähigten Gruppen der
  Komponente c mit einem tertiären Amin neutralisiert
- worden sind. Bei der Umsetzung können zunächst die Komponenten a und b miteinander zur Reaktion gebracht und danach die weitere Umsetzung mit c durchgeführt werden, oder es können die genannten Komponenten gleichzeitig eingesetzt werden. Hierauf wird das erhaltene Produkt in eine werden.
- haltene Produkt in eine zumindest überwiegend wässrige Phase überführt und die Reaktion der noch vorhan-

denen Isocyanatgruppen mit einem mindestens drei Hydroxylgruppen enthaltenden Polyol d, vorzugsweise Triol oder Amin, durchgeführt. Danach wird der pH-Wert der resultierenden Polyurethandispersion auf einen Wert zwischen 6 und 9 eingestellt.

Bei Verwendung anderer, wasserverdünnbarer Bindemittel für die Basisbeschichtungszusammensetzung wird ebenfalls zunächst eine wässrige Dispersion des jeweiligen Harzes hergestellt.

In diese Bindemitteldispersion werden nun die übrigen Bestandteile, wie z. B. zusätzliche Bindemittel, Aluminiumplättchenpigmente, ggf. Farbpigmente, orga-15 nische Lösungsmittel, Verdickungsmittel und andere Hilfsstoffe durch Dispergieren beispielsweise mittels eines Rührers oder Dissolvers homogen eingearbeitet. Abschließend wird erneut der pH-Wert kontrolliert und ggf. auf einen Wert von 6 bis 9, vorzugsweise 7,0 bis 20 8,5, durch Zugabe eines Amins, wie z. B. Triethylamin, Dimethylethanolamin und N-Ethylmorpholin, eingestellt. Weiterhin werden der Festkörpergehalt und die Viskosität auf den jeweiligen Applikationsbedingungen angepaßte Werte eingestellt. Die gebrauchs-25 fertigen Überzugsmittel weisen in der Regel einen Festkörpergehalt von 10 bis 30 Gew.-% auf. Ihr Anteil an Wasser beträgt 60 bis 90 Gew.-%, der an organischen Lösungsmitteln O bis 20 Gew.-%, jeweils bezogen auf das gesamte Überzugsmittel. 30

Nach Applikation der Basisbeschichtungszusammensetzung wird, bevorzugt nach einer kurzen Ablüftzeit ohne Brennschritt, mit der oben beschriebenen transparenten Deckschichtzusammensetzung überlackiert. Anschließend wird die Basisschicht zusammen mit der

1 .

Deckschicht eingebrannt (naß-in-naß-Verfahren). Diese Aushärtung der Basis- und der Deckschicht erfolgt üblicherweise bei einer Temperatur unterhalb von

- 100 °C, bevorzugt unterhalb von 80 °C, im Falle der Autoreparaturlackierung. Ansonsten erfolgt die Aushärtung üblicherweise bei einer Temperatur zwischen 100 und 150 °C und einer Zeit zwischen 15 und 30 min. Als zu beschichtende Substrate kommen vor allem vor-
- behandelte Metallsubstrate in Frage; es können aber auch nicht vorbehandelte Metalle und beliebige andere Substrate, wie z. B. Holz, Kunststoffe usw. mit der Basecoat/Clearcoat-Beschichtung überzogen werden. Die Trockenfilmschichtdicken der resultierenden Basis-
- schicht liegen im allgemeinen zwischen 8 und 20 /um, die der Deckschicht üblicherweise zwischen 20 und 60 /um.

Die Erfindung wird in den folgenden Beispielen näher erläutert. Alle Angaben über Teile und Prozentsätze sind Gewichtsangaben, falls nicht ausdrücklich etwas anderes festgestellt wird.

1. <u>Herstellung eines silvlgruppenhaltigen Copolyme-risates</u>

In den folgenden Beispielen wurden die Festkörperwerte in einem Umluftofen nach 2 Stunden bei
100 °C bestimmt. Die Viskositäten wurden auf einem Kegel-Platte-Viskosimeter (ICI-Viskosimeter)
bei 23 °C bestimmt.

Die Anteile der einzelnen Monomeren, Lösemittelmengen, Initiator- und Reglermengen sowie Polymerisationstemperatur und Bindemitteldaten sind
aus der Tabelle 1 ersichtlich. Die Herstellung
der Acrylate erfolgte in Standardapparaten (2 Liter Glasreaktoren) mit Rührer, Rückflußkühler und

WO 91/09686 PCT/EP90/02256

Zulaufgefäßen. Als Lösemittel wurde eine 1:1-Mischung aus Xylol und 1-Methoxipropyl-2-acetat verwendet. Das Lösemittelgemisch wurde vorgelegt, ein Teil wurde zum Lösen des Initiators verwendet. Als Initiator wurde Azobis(isovaleronitril) verwendet. Als Polymerisationsregler wurde 3-Mercaptopropylmethyldimethoxisilan eingesetzt.

Das Lösemittelgemisch wurde auf die angegebene Polymerisationstemperatur aufgeheizt, die Temperatur wurde während der ganzen Polymerisationszeit gehalten. Die angegebene Monomerenmischung (incl. Regler) und Initiatorlösung wurden getrennt zudosiert.

Die Zulaufzeiten betrugen bei der Monomerenmischung (incl. Regler) 3 Stunden, bei der Initiatorlösung 3,5 Stunden, wobei mit den beiden
Zuäufen gleichzeitig begonnen wurde; der Zulauf
erfolgte gleichmäßig über die
angegebene Zeit, nach Ende des Initiatorzulaufs
wurde noch 2 Stunden bei der angegebenen Polymerisationstemperatur nachpolymerisiert. Die Mengen
an Monomeren, Lösemittel etc. sind in T = Gewichtsteilen angegeben.

30

## Tabelle 1

	Beispiel Nr.	1					
5	Lösemittelvorlage <sup>l)</sup>	1002 T					
· -	X-Methacryloxi-						
	propyltrimethoxisilan	300 T					
	Hexandioldiacrylat	200 T					
	Methylmethacrylat	200 T					
10	tertButylacrylat	100 T					
	n-Butylacrylat	100 T					
•	Cyclohexylmethacrylat	100 T					
	Regler <sup>2</sup>	80 T					
	Initiator <sup>3</sup>	26 T					
15	Lösemittel für Init. 1)	104 T					
	Polymerisationstemp.	110 °C					
	Festkörper	49 %					
	Visk. (dPa.s)	2					
	4)						
20	$\overline{\mathtt{M}}_{\mathtt{n}}$ .	3000					
	4)						
	M <sub>w</sub> 65000						
	<ol> <li>1:1 Mischung von Xylol und Methoxipropylacetat</li> </ol>						
	) 3-Mercaptopropylmethyldimethoxisilan						
25		Azobis(isovaleronitril)					
•		Die Bestimmung der mittleren Molekulargewichte er-					
•	folgte gelpermeatio	folgte gelpermeationschromatographisch gegen Poly-					
	styrol-Standard						

# 2. <u>Herstellung eines Klarlackes</u>

Aus 76,0 Teilen des oben beschriebenen silylgruppenhaltigen Copolymerisats, 4,0 Teilen einer 0,006%igen Lösung
eines Polysiloxanpolyethers in Solvesso® 100, 8,0 Teilen Butylglykolacetat, 1,0 Teilen eines handelsüblichen
Lichtschutzmittels (Handelsprodukt "Tinuvin 292" der

Firma Ciba Geigy), 1,0 Teilen eines weiteren handelsüb lichen Lichtschutzmittels (Handelsprodukt "Tinuvin 1130" der Firma Ciba Geigy), 5,0 Teilen Butanol und 5 Teilen Butylacetat wird ein Klarlack hergestellt, indem 5 die einzelnen Komponenten nacheinander mit einem Dissolver verrührt werden. Anschließend werden 8,0 Teile einer Verdünnung bestehend aus 50 Gew.-% Butylacetat, 10 Gew.-% Benzin mit einem Siedebereich von 135 bis 180 °C, 10 15 Gew.-% Xylol, 15 Gew.-% Solvent Naphta®, 5 Gew.-% Methoxipropylacetat und 5 Gew.-% Butylglykolacetat zugegeben. Als Katalysatoren werden 3 Teile einer 10 %igen butanolischen Lösung von Dibutylzinndilaurat, 1,5 Teile 4,5-Dihydro-15 1-[3-(triethoxisily1)-propy1]-imidazol und 10 Teile einer 1 %igen Lösung von X-Mercaptopropyltrimethoxisilan in Xylol eingesetzt.

20

25

30

35

JSDOCID: WO 9109686A1 L>

 Herstellung einer wasserverdünnbaren Basisbeschichtungszusammensetzung

Zur Herstellung einer Polyurethan-Dispersion werden zunächst 570 g eines handelsüblichen aus Caprolacton und einem Glykol hergestellten Polyesters mit einer Hydroxylzahl von 196 bei 100 °C 1 Stunde im Vakuum entwässert. Bei 80 °C werden 524 g 4,4'-Dicyclohexylmethandiisocyanat zugegeben und bei 90 °C so lange gerührt, bis der Iso-10 cyanatgehalt 7,52 Gew.-%, bezogen auf die Gesamteinwaage, beträgt. Nach Abkühlen auf 60 °C wird eine Lösung von 67 g Dimethylolpropionsäure und 50 g Triethylamin in 400 g N-Methylpyrrolidon zugegeben und 1 Stunde bei 90 °C gerührt. Die er-15 haltene Masse wird unter intensivem Rühren in 1840 g kaltes deionisiertes Wasser gegeben. Zu der erhaltenen Dispersion werden unter intensivem Rühren innerhalb von 20 Minuten 86 g einer 15 %igen Hydrazinlösung zugegeben. Die resultierende, 20 sehr feinteilige Dispersion hat einen Festkörpergehalt von 35 % und eine Auslaufzeit von 27 Sekunden im DIN-Becher 4.

Der verwendete wasserlösliche Polyester wird folgendermaßen hergestellt:

In einem Reaktor, der mit einem Rührer, einem Thermometer und einer Füllkörperkolonne ausgestattet ist, werden 832 Gew.-Teile Neopentylglykol eingewogen und zum Schmelzen gebracht. Es werden 664 Gew.-Teile Isophthalsäure zugegeben. Unter Rühren wird so aufgeheizt, daß die Kolonnenkopftemperatur 100 °C nicht übersteigt. Es wird bei maximal 220 °C so lange verestert, bis eine Säurezahl von 8,5 erreicht ist. Nach Abküh-

ISDOCID: <WO\_\_\_9109686A1\_1\_>

Adam in a specific to disting the con-

. Andrew & Santagar (Santagar

len auf 180 °C werden 384 Gew.-Teile Trimellithsäureanhydrid zugegeben und weiter verestert, bis eine Säurezahl von 39 erreicht ist. Es wird mit 425 Gew.-Teilen Butanol verdünnt.

5

10

15

20

Die wasserverdünnbare Basisbeschichtungszusammensetzung wird hergestellt, indem 35 Teile Verdickungsmittel (Paste eines Natrium-Magnesium-Silikates mit Schichtstruktur, 3 %ig in Wasser) unter Rühren mit 30 Teilen der oben beschriebenen Polyurethan-Dispersion mit einem Festkörpergehalt von 35 % versetzt werden. Unter weiterem Rühren werden 5 Teile des oben beschriebenen Polyesters (Festkörpergehalt 80 %), 0,5 Teile Dimethylethanolamin, 5 Teile eines handelsüblichen methanolveretherten Melamin-Formaldehyd-Harzes (Festkörpergehalt 70 % in Wasser), 5 Teile einer handelsüblichen Aluminium-Pigmentpaste (65 %ig in Wasser, durchschnittlicher Teilchendurchmesser 10 um), 8 Teile Butylglykol und 11,5 Teile entionisiertes Wasser zugegeben. Nachdem 30 Minuten gerührt worden ist, wird mit Wasser eine Viskosität von 14 - 15 s Auslaufzeit im DIN 4-Becher eingestellt.

25

#### Beispiel 1

Zunächst wurden phosphatierte Stahlbleche (Bonder 132) mit der oben beschriebenen wasserverdünnbaren Basisbeschichtungszusammensetzung beschichtet (Trockenfilmschichtdicke 18 um). Nach einer kurzen Ablüftzeit von 35 min wurde der oben beschriebene Klarlack appliziert (Trockenfilmschichtdicke 50 um). Nach einer kurzen Ablüftzeit von 10 min wurde dann die Deckschicht zusammen mit der Basisschicht bei verschiedenen Bedin-

1 gungen getrocknet. Und zwar wurden einige Überzüge durch Aufbewahrung der Bleche während einer Zeit von 4 h bei Raumtemperatur, andere durch Lagerung bei 130 °C während 30 min und anschließende Lagerung der Bleche bei Raumtemperatur ge-5 trocknet. Danach erfolgte die Prüfung der technischen Eigenschaften der resultierenden Beschichtungen. Die Ergebnisse sind in Tabelle 2 dargestellt. 10 Außerdem wurde untersucht, nach welcher Zeitdauer der Aufbewahrung der beschichteten Bleche bei Raumtemperatur ohne Erwärmung im Anschluß an die Beschichtung

#### Vergleichsbeispiel 1

stellt.

20

15

Zum Vergleich wurde der Klarlack wie in der Patentanmeldung mit der internationalen Veröffentlichungsnummer WO88/02010 beschrieben auf einen konventionellen lösemittelhaltigen Basislack appliziert.

die Staubtrockenheit und Klebefreiheit der Beschichtungen gegeben ist. Die Ergebnisse dieser

Untersuchungen sind ebenfalls in Tabelle 2 darge-

25 appliziert.

Es wurden dabei bekannte, übliche konventionelle Basislacke auf Basis von 15 bis 25 Gew.-% Bindemittel, 0,5 bis 22 Gew.-% Pigmenten (incl. Metallic- und Effektpigmenten) sowie 68 bis 82 Gew.-% Lösungsmittel eingesetzt, wobei das Bindemittel eine Mischung aus 20 bis 30 Gew.-% CAB, 35 bis 40 Gew.-% (Butyryl, 0,8 bis 1,8 Gew.-% Hydroxyl, Viskosität 50 - 5000 mPas), 45 bis 60 Gew.-% Polyester, 7 bis 20 Gew.-% Melaminharz und 5 bis 10 Gew.-% Polyethylen- oder copolymerisiertes Polyethylen-Wachs mit einem Schmelzpunkt von 90 bis

120°C und das Lösungsmittel eine Mischung aus 50 1 bis 65 Gew.-% Butylacetat, 15 bis 30 Gew.-% Xylol, 5 bis 10 Gew.-% Butylglykolacetat und 5 bis 15 Gew.-% Butanol ist und die Summe der Gewichtsanteile der Bindemittelbestandteile und die Summe 5 der Gewichtsanteile der Lösemittelbestandteile jeweils 100 Gew.-% beträgt. Der Polyester ist auf Basis Phthalsäure, Adipinsäure, Neopentylglykol und Trimethylolpropan aufgebaut und weist eine Säurezahl (fest) von 5 bis 10 20 mgKOH/g, eine OH-Zahl (fest) von 130 bis 170 mgKOH/g und ein zahlenmittleres Molekulargewicht von 1200 - 2500 auf. Als Melaminharz wird ein isobutylverethertes Melaminformaldehydharz mit einer Viskosität von 200 - 2000 mPas (23°C, 15 55%ige Lösung) eingesetzt. Diese lösemittelhaltigen Basislacke wurden entsprechend einer Trockenfilmschichtdicke von 16 um appliziert und nach einer kurzen Ablüftzeit von 15 min mit dem oben beschriebenen Klarlack überlackiert (Trockenfilm-20 schichtdicke 45 jum). Nach einer kurzen Ablüftzeit von 20 min wurde dann die Deckschicht zusammen mit der Basisschicht analog zu Beispiel 1 unter verschiedenen Bedingungen getrocknet und die resultierende Beschichtung analog Beispiel 1 ge-25 prüft. Die Ergebnisse sind in Tabelle 2 dargestellt.

30

40

Tabelle 2: Eigenschaftsniveau der Beschichtungen

5		Beispiel 1	Vergleichs- beispiel 1
10	Klebefreiheit nach	< 3 h	< 3 h
	Staubtrockenheit nach	< 2 h	< 2 h
	Glanz (20°) nach 2 Tagen	83	85
15	DOI <sup>1)</sup> nach 2 Tagen	75	77
	Erichsen-Tiefung (mm) DIN 53156 nach 7 Tagen	7	4
20.	Steinschlag-Best.2)	·	
	nach 7 Tagen	4	6
	Gitterschnitt nach 7 Tagen	Gt 0-1	Gt 4
25	Benzintest nach 2 Tagen <sup>3</sup> )	3/3	3/3
	•	•	

- Bestimmt gemäß Vorschrift 6/77 im Manual Hunterlab D47R6F Dorigon, Reston Virginia, USA, der Firma Hunter associates Laboratory Inc.
- 2) Bestimmt nach der VW-Prüfvorschrift 3.14.3 durch Beschuß der beschichteten Stahlbleche mit 2 x 500 g Stahlschrot, Druck 3 bar

35

3) Mit handelsüblichem Superbenzin getränkte Filzplättchen(Ø 5 cm) werden für 5 min abgedeckt
auf dem Film belassen. Anschließend wird die Markierung (3 = keine Markierung; 0 = deutliche Markierung) und die Erweichung des Films (3 = keine
Erweichung; 0 = deutliche Erweichung) beurteilt.

#### Patentansprüche:

- Verfahren zur Herstellung eines mehrschichtigen,
   schützenden und/oder dekorativen Überzuges auf einer Substratoberfläche, bei welchen
  - 1.) eine wasserverdünnbare Basislackbeschichtungszusammensetzung aufgebracht wird, die
- mindestens ein wasserverdünnbares Bindemittel, ausgewählt aus der Gruppe der wasserverdünnbaren Polyester, Polyurethane,
  Acrylatcopolymerisate, Aminoplaste, Phenoplaste, Emulsionspolymerisate,
- b) metallische Pigmente sowie ggf. Farbpigmente und ggf. Füllstoffe,
  - c) ggf. übliche Hilfs- und Zusatzstoffe sowie
  - d) bis zu 20 Gew.-% organische Lösungsmittel enthält,
- aus der in Stufe (1) aufgebrachten Zusammensetzung ein Polymerfilm auf der Oberfläche gebildet wird,
- 3.) auf der so erhaltenen Basisschicht ein transparenter Decklack aufgebracht wird, der ein Silylgruppen enthaltenes Polymerisat enthält, wobei das Polymerisat erhältlich ist durch Copolymerisation von

30

- p<sub>2</sub>) 5 bis 30 Gew.-%, bevorzugt 8 bis 25 Gew.-%,

  Monomeren mit mindestens 2 polymerisierbaren ethylenisch ungesättigten Doppelbindungen und
- p<sub>3</sub>) 30 bis 90 Gew.-% ethylenisch ungesättigten Monomeren ohne Gruppen mit aktivem Wasserstoff,
  wobei die Summe der Gewichtsanteile der Komponenten p<sub>1</sub> bis p<sub>3</sub> jeweils 100 Gew.-% beträgt,
- 4.) die Deckschicht zusammen mit der Basisschicht gehärtet wird.
- 2. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß eine wasserverdünnbare Basislackbeschichtungszusammensetzung aufgebracht wird, die
  als wasserverdünnbares Bindemittel ein wasserverdünnbares Polyurethanharz enthält, das eine Säurezahl von 5 bis 70 mg KOH/g, aufweist und her-

1

stellbar ist, indem aus

- a) Diolen und/oder Polyolen
- b) Diisocyanaten und
- Verbindungen, die zwei gegenüber Isocyanat-5 gruppen reaktive Gruppe enthalten, wobei zumindest ein Teil der als Komponente (c) eingesetzten Verbindungen mindestens eine zur Anionenbildung befähigte Gruppe aufweist, die vor oder nach dem Einbau der Komponente c in 10 das Polyurethanmolekül neutralisiert wird, ein endständige Isocyanatgruppen aufweisendes Zwischenprodukt hergestellt worden ist, dessen freie Isocyanatgruppen anschließend mit einem mindestens drei Hydroxylgruppen enthal-15 tenden Polyol (d) vorzugsweise Triol oder einem Polyamin und/oder Hydrazin, umgesetzt wurden.
- Verfahren nach Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, daß die Basisbeschichtungszusammensetzung als zusätzliche Bindemittelkomponente ein wasserverdünnbares Melaminharz in einem Anteil von 1 bis 80 Gew.-%, bevorzugt 30 bis 70 Gew.-%, bezogen auf den Anteil des wasserverdünnbaren Polyurethanharzes, enthält.
- Verfahren nach Anspruch 3, dadurch gekennzeichnet, daß die Basisbeschichtungszusammensetzung als weitere Bindemittelkomponente ein wasserverdünnbares Polyesterharz und/oder ein wasserverdünnbares Polyacrylatharz enthält, wobei das Gewichtsverhältnis Melaminharz zu Polyesterharz und/oder Polyacrylatharz 2:1 bis 1:4 beträgt und das Gewichtsverhältnis Melaminharz plus Polyester- und/ oder Polyacrylatharz zu Polyurethanharz 4:1 bis 1:4, bevorzugt 2:1 bis 1:2, beson-

;

- ders bevorzugt 1,3:1 bis 1:1,3; beträgt.
- 5. Verfahren nach Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, daß die Basisbeschichtungszusammensetzung
  als zusätzliche Bindemittelkomponente ein
  blockiertes Polyisocyanat zusammen mit einem
  wasserverdünnbaren Polyesterharz und/oder einem
  wasserverdünnbaren Polyacrylatharz enthält und
  das Gewichtsverhältnis Polyisocyanat plus Polyester- und/oder Polyacrylatharz zu Polyurethanharz 4:1 bis 1:4, bevorzugt 2:1 bis 1:2, beträgt.
- 6. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, daß ein transparenter Decklack aufgebracht wird, der ein Silylgruppen enthaltendes Polymerisat enthält, bei dessen Herstellung als Komponente p<sub>1</sub> Y- Methacryloxipropyltrimethoxisilan verwendet wurde.
- 7. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 6, dadurch gekennzeichnet, daß ein transparenter Decklack aufgebracht wird, der ein Silylgruppen enthaltendes Polymerisat enthält, bei dessen Herstellung als Komponente p<sub>2</sub> Monomere der allgemeinen Formel (II)

mit

R = H,  $CH_3$  oder Alkyl

X = O, NH, S

n = 2 bis 8

oder Diester von Polyethylenglykol und/oder Polypropylenglykol mit einem mittleren Molekulargewicht von weniger als 1500, bevorzugt weniger als
1000, und Acrylsäure und/oder Methacrylsäure eingesetzt werden.

- Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 7, dadurch gekennzeichnet, daß die Deckschicht zusammen mit der Basisschicht bei Temperaturen von unter 100 °C, bevorzugt von unter 80 °C, gehärtet wird.
- 9. Mit einer Basis- und transparenten Deckschicht beschichteter Gegenstand, dadurch gekennzeichnet, daß er nach einem Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 8 erhalten wurde.

20

25

30

### INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No PCT/EP 90/02256

According to International Petent Classification (IPC) or to both National Classification and IPC  Int. C1. 5 B 05 D 7/26, C 09 D 5/02  II. FIELDS SEARCHED  Minimum Documentation Searched  Classification System  Classification System  Classification System  Classification System  Classification System  Classification Symbols  Int. C1. 5 B 05 D; C 09 D  Documentation Searched other than Minimum Documentation to the Estent that such Documents are included in the Fields Searched *  III. DOCUMENT'S CONSIDERED TO BE RELEVANT *  Category 1 Classion of Document, ** with Indication, where appropriate, of the relevant seasages ** I Relevant to Claim No. 13  A US, A, 4499151 (DOMBENKO ET AL) 12 February 1985, 1  See claims 17,24  A WO, A1, 8802010 (BASF LACKE + FARBEN AKTIENGESELLSCHAFT) 24 March 1988, see page 6  I ine 1 - I ine 30; page 18, line 9 - I ine 14  A US, A, 4558090 (DREXLER ET AL) 10 December 1985, 1  **Special categories of cited documents: 14  See claim 1  **T* Later document published after the international filling date or "T" actor document published after the externational cited to confidence out credit to confidence ou	I CLASS	I. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER (it several classification symbols apply, indicate all) *					
Int. c1. 5 B 05 D 7/26, C 09 D 5/02  II. FIELDS SEARCHED  Minimum Documentation. Searched 1  Classification System  Classification System  Classification System  Documentation Searched other than Minimum Documentation to the Estern that such Documents are included in the Fields Searched 1  III. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT 1  Category 1 Classin of Document. With Indication, where suppressed in the Fields Searched 1  A US, A, 4499151 (DOMBENKO ET AL) 12 February 1985.  See claims 17,24  A WO, A1, 8802010 (BASF LACKE + FARBEN AKTIENGESELLSCHAFT) 24 March 1988, see page 6 1 inne 1 - 1 inne 30; page 18, linne 9 - 1 inne 14  A US, A, 4588090 (DREXLER ET AL) 10 December 1985, 1  See claim 1  "See claim 1  "See claim 1  "See claim 1  "To decument out builded on or after the international filing date or document out builded on or after the international filing date or document out of the second on protein control to extend the cubication date of another victories and or other second control to extend the subscalance date of another cubic to extend the cubication of the cubic to extend the cubic to extend the cubic to extend the cubication of the cubic to extend the cubic to extend the cubic to extend the cubic to exte	According to International Patent Classification (IPC) or to both National Classification and IPC						
Int. Cl. 5  B 05 D; C 09 D  Decumentation Searched of the relevant Decumentation Searched of the relevant desired in the Eutern that such Decuments are included in the Fields Searched.  III. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT.  Citedary* \ Citation of Decument. It with indication, where appropriate of the relevant desireds.  A US, A, 4499151 (DOMBENKO ET AL) 12 February 1985. 1  See claims 17,24  A WO, A1, 8802010 (BASF LACKE + FARBEN AKTIENGESELLSCHAFT) 24 March 1988, see page 6  line 1 - line 30; page 18, line 9 - line 14  A US, A, 4558090 (DREXLER ET AL) 10 December 1985, 1  "A" document deliving the general state of the art which is not considered to be of particular relevance.  "E easile document but Dublased on a faftr the international films of the which is clear to existing the guidentine desired of the considered to be of particular relevance.  "Considered to be of particular relevance."  "Considered to revolve a mention cannot be considered on revolve and the claimed involve and the considered on revolve and the claimed involve and the particular relevance. The claimed involve and the particular relevance. The claimed involve and the particular relevance. The claimed involve and the particular relevance in the claimed involve and the particular relevance in the claimed involve and the particular relevance."  "Considered to revolve an inve		_					
Int. Cl. 5  B 05 D; C 09 D  Documentation Searched other than Minimum Documentation to the Estent that such Documents are included in the Fields Searched.  III. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT.  Category* Citation of Decument, "with Indication, where approximate, of the relevant seasages."  A US, A, 4499151 (DOWBENKO ET AL) 12 February 1985, 1  See claims 17,24  A WO, A1, 8802010 (BASF LACKE + FARBEN AKTIENGESELLSCHÄFT) 24 March 1988, see page 6, 11ne 1 - 1ine 30; page 18, 1ine 9 - 1ine 14  A US, A, 4558090 (DREXLER ET AL) 10 December 1985, 1  See claim 1  **Gocument deliving the general state of the art which is not considered to be of particular relevant members of the season of the considered to be of particular relevant to incomment of the international filling date or which is citated to established on or after the international filling date or considered to be of particular relevance to discontinuation of the filling date or which is citated to established me published on a season of the season of t	II. FIELDS	SEARCHED		·			
III. DOCUMENTS COMSIDERED TO BE RELEVANT To the Extent that such Documents are included in the Fields Sharched 1  III. DOCUMENTS COMSIDERED TO BE RELEVANT To the Extent that such Documents are included in the Fields Sharched 1  III. DOCUMENTS COMSIDERED TO BE RELEVANT TO THE Extended 1  III. DOCUMENTS COMSIDERED TO BE RELEVANT TO THE PROPERTY OF TH		Minimum Document	ation Searched :				
Documentation Sparched other than Minimum Documentation to the Extent that such Documents are included in the Fields Sparched.  III. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT.  Category* Chatlen of Document. ** with Indication, where appropriate, of the relevant passages ** I Relevant to Claim No. 12  A US, A, 4499151 (DOMBENKO ET AL) 12 February 1985, see claims 17,24  A WO, A1, 8802010 (BASF LACKE + FARBEN AKTIENGESELLSCHAFT) 24 March 1988, see page 6 line 1 - line 30; page 18, line 9 - line 14  A US, A, 4558090 (DREXLER ET AL) 10 December 1985, see claim 1  **Conditional form of the premark state of the art which is not considered to be of state of the state of another citation or other special reason has specified?  **Conditional which may have doubts no monthly claimed?  **Conditional which may be claimed?  **Conditional which may be claimed?  **Conditional which may such documents on the international sliling date but later than the promby date of claimed?  **Indicate the state of the state o	Classification	n System C	lessification Symbols				
Documentation Sparched other than Minimum Documentation to the Extent that such Documents are included in the Fields Sparched.  III. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT.  Category* Chatlen of Document. ** with Indication, where appropriate, of the relevant passages ** I Relevant to Claim No. 12  A US, A, 4499151 (DOMBENKO ET AL) 12 February 1985, see claims 17,24  A WO, A1, 8802010 (BASF LACKE + FARBEN AKTIENGESELLSCHAFT) 24 March 1988, see page 6 line 1 - line 30; page 18, line 9 - line 14  A US, A, 4558090 (DREXLER ET AL) 10 December 1985, see claim 1  **Conditional form of the premark state of the art which is not considered to be of state of the state of another citation or other special reason has specified?  **Conditional which may have doubts no monthly claimed?  **Conditional which may be claimed?  **Conditional which may be claimed?  **Conditional which may such documents on the international sliling date but later than the promby date of claimed?  **Indicate the state of the state o		5					
**Special categories of cited documents: "  **A W0, A1, 8802010 (BASF LACKE + FARBEN AKTIENGESELLSCHAFT) 24 March 1988, see page 6 line 1 - line 30; page 18, line 9 - line 14  **A W0, A3, 4558090 (DREXLER ET AL) 10 December 1985, 1  **A document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance. The citemed one of the miternational filling date or never detailed or or after the international cannot be considered not or other above intension or other above intension of the service intension or other above intensional filling date or nonvivo date and not in convict with the application but cited to understand the principle or theory understrying the invention of the considered novel or sensor between the commendation or other above intensional manner or other above in the document of another or other above intensional manner	Int.	Documentation Searched other th	an Minimum Documentation				
A US, A, 4499151 (DOWBENKO ET AL) 12 February 1985,  A WO, A1, 8802010 (BASF LACKE + FARBEN AKTIENGESELLSCHART) 24 March 1988, see page 6 line 1 - line 30; page 18, line 9 - line 14  A US, A, 4558090 (DREXLER ET AL) 10 December 1985,  See claim 1  *Special categories of clied documents: 10  "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance "E" earlier document by published on or after the international filing date or invention cannot be considered to be of particular relevance in the considered of the process of client or other special reason its appecified or other state to enhablish the butlished on or other special reason is appecified.  10.**CENTRIFICATION  Date of the Actual Completion of the International Search 22 March 1991 (22_03_91)  International Searching Authority  International Searching Authority    International Searching Authority   Signature of Authorized Officer		to the Extent that such Documents	are included in the Fields Searched				
A US, A, 4499151 (DOWBENKO ET AL) 12 February 1985,  A WO, A1, 8802010 (BASF LACKE + FARBEN AKTIENGESELLSCHART) 24 March 1988, see page 6 line 1 - line 30; page 18, line 9 - line 14  A US, A, 4558090 (DREXLER ET AL) 10 December 1985,  See claim 1  *Special categories of clied documents: 10  "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance "E" earlier document by published on or after the international filing date or invention cannot be considered to be of particular relevance in the considered of the process of client or other special reason its appecified or other state to enhablish the butlished on or other special reason is appecified.  10.**CENTRIFICATION  Date of the Actual Completion of the International Search 22 March 1991 (22_03_91)  International Searching Authority  International Searching Authority    International Searching Authority   Signature of Authorized Officer	III. DOCL	IMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT 1					
A W0, A1, 8802010 (BASF LACKE + FARBEN AKTIENGESELLSCHAFT) 24 March 1988, see page 6 line 1 - line 30; page 18, line 9 - line 14  A US, A, 4558090 (DREXLER ET AL) 10 December 1985, 1  See claim 1  *To document deluning the general state of the art which is not confessered to be of saticular relevance. *To earlier document but published on or after the international filling date or which is cited to establish the publication date of another citation or other aperial reason is a specified)  To document which may throw doubts on price to another citation or other aperial reason is a specified)  To document referring to an oral descissure, use, exhibition or other means  To document sublished prior to the international filling date but is combined with one or more other such documents. Such as the combined with one or more other such docu			opnate, of the relevant passages 12	Relevant to Claim No. 13			
A US, A, 4558090 (DREXLER ET AL) 10 December 1985,  "Special categories of clied documents: 10  "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance:  "E" earlier document but published on or after the international filling date or benefit or did to or other separation or other separation date of another citation or other separation as specified or which is cited to establish the publication date of another citation or other separation resonance and other other means  "F" document which may throw doubts on priority claimes or did to the separation of the international filling date or more other separation or other separation date of another citation or other separation resonance or other means  "F" document ubulished after the international filling date or ponnty date and not in conflict with the application cannot be considered to involve an invention cannot be considered to involve an inventive step when the document of particular relevance: the claimed invention cannot be considered to involve an inventive attent or other means  "F" document ubulished after the international filing date or understand the principle or theory understring the priority date and not in conflict with the application cannot be considered to involve an invention cannot be considered to involve an inventive attent when the document is combined with one or more other such documents, such combination being dovicus to a person skilled in the art of document member of the same patient family  IV. CERTIFICATION  Data of Mailing of the International Search Report 8 April 1991 (08.04.91)  International Searching Authority  International Searching Authority  International Searching Authority  International Searching Authority		US. A. 4499151 (DOWBENKO ET	AL) 12 February 1985,	1			
*Special categories of cited documents: 10  *A" document defining the general state of the art which is not conditioned to be of particular relevance conditioned to the property of the publication or other special reason (as specified)  "C" document which may throw doubts on principle claimed or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)  "C" document relevance the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document of the means  "F" document relevance the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such document, such combination is a person satied in the an document member of the same patent family  IN. CERTIFICATION  Date of the Actual Completion of the International Search  22 March 1991 (22_03_91)  International Searching Authority  Signature of Authorized Officer	A	AVTTENGESELLSCHAFT) 24	March 1988. See page v	, •			
"Special categories of cited documents: 10  "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance  "E" earlier document but published on or after the international filling date  "L" document which may throw doubts on priority claims) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason tas specified)  "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means  "P" document oublished prior to the international filling date but later than the priority date claimed  IV. CERTIFICATION  Date of the Actual Completion of the International Search  22 March 1991 (22_03_91)  Thermational Searching Authority  Islater document published after the international filling date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention document of particular relevance: the claimed invention and inventive step  document of particular relevance: the claimed invention and inventive step  document of particular relevance: the claimed invention and comment of particular relevance: the claimed invention inventive step  document of particular relevance: the claimed invention and inventive step  """  document of particular relevance: the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step  """  document of particular relevance: the claimed invention cannot be considered novel or c	A	US, A, 4558090 (DREXLER ET AL) 10 December 1985, see claim 1					
"Special categories of cited documents: 10  "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance  "E" earlier document but published on or after the international filling date  "L" document which may throw doubts on priority claims) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason tas specified)  "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means  "P" document oublished prior to the international filling date but later than the priority date claimed  IV. CERTIFICATION  Date of the Actual Completion of the International Search  22 March 1991 (22_03_91)  Thermational Searching Authority  Islater document published after the international filling date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention document of particular relevance: the claimed invention and inventive step  document of particular relevance: the claimed invention and inventive step  document of particular relevance: the claimed invention and comment of particular relevance: the claimed invention inventive step  document of particular relevance: the claimed invention and inventive step  """  document of particular relevance: the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step  """  document of particular relevance: the claimed invention cannot be considered novel or c							
"Special categories of cited documents: 10  "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance  "E" earlier document but published on or after the international filling date  "L" document which may throw doubts on priority claims) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason tas specified)  "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means  "P" document oublished prior to the international filling date but later than the priority date claimed  IV. CERTIFICATION  Date of the Actual Completion of the International Search  22 March 1991 (22_03_91)  Thermational Searching Authority  Islater document published after the international filling date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention document of particular relevance: the claimed invention and inventive step  document of particular relevance: the claimed invention and inventive step  document of particular relevance: the claimed invention and comment of particular relevance: the claimed invention inventive step  document of particular relevance: the claimed invention and inventive step  """  document of particular relevance: the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step  """  document of particular relevance: the claimed invention cannot be considered novel or c	1						
"Special categories of cited documents: 10  "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance  "E" earlier document but published on or after the international filling date  "L" document which may throw doubts on priority claims) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason tas specified)  "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means  "P" document oublished prior to the international filling date but later than the priority date claimed  IV. CERTIFICATION  Date of the Actual Completion of the International Search  22 March 1991 (22_03_91)  Thermational Searching Authority  Islater document published after the international filling date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention document of particular relevance: the claimed invention and inventive step  document of particular relevance: the claimed invention and inventive step  document of particular relevance: the claimed invention and comment of particular relevance: the claimed invention inventive step  document of particular relevance: the claimed invention and inventive step  """  document of particular relevance: the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step  """  document of particular relevance: the claimed invention cannot be considered novel or c							
"Special categories of cited documents: 10  "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance  "E" earlier document but published on or after the international filling date  "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason tas specified)  "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means  "P" document oublished prior to the international filling date but later than the priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the animal document member of the same patent family  IV. CERTIFICATION  Date of Mailing of this international Search Report 8 April 1991 (08.04.91)  International Searching Authority  Signature of Authorized Officer	1						
"Special categories of cited documents: 10  "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance  "E" earlier document but published on or after the international filling date  "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason tas specified)  "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means  "P" document oublished prior to the international filling date but later than the priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the animal document member of the same patent family  IV. CERTIFICATION  Date of Mailing of this international Search Report 8 April 1991 (08.04.91)  International Searching Authority  Signature of Authorized Officer							
"Special categories of cited documents: 10  "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance  "E" earlier document but published on or after the international filling date  "L" document which may throw doubts on priority claims) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason tas specified)  "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means  "P" document oublished prior to the international filling date but later than the priority date claimed  IV. CERTIFICATION  Date of the Actual Completion of the International Search  22 March 1991 (22_03_91)  Thermational Searching Authority  Islater document published after the international filling date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention document of particular relevance: the claimed invention and inventive step  document of particular relevance: the claimed invention and inventive step  document of particular relevance: the claimed invention and comment of particular relevance: the claimed invention inventive step  document of particular relevance: the claimed invention and inventive step  """  document of particular relevance: the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step  """  document of particular relevance: the claimed invention cannot be considered novel or c							
"Special categories of cited documents: 10  "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance  "E" earlier document but published on or after the international filling date  "L" document which may throw doubts on priority claims) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason tas specified)  "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means  "P" document oublished prior to the international filling date but later than the priority date claimed  IV. CERTIFICATION  Date of the Actual Completion of the International Search  22 March 1991 (22_03_91)  Thermational Searching Authority  Islater document published after the international filling date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention document of particular relevance: the claimed invention and inventive step  document of particular relevance: the claimed invention and inventive step  document of particular relevance: the claimed invention and comment of particular relevance: the claimed invention inventive step  document of particular relevance: the claimed invention and inventive step  """  document of particular relevance: the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step  """  document of particular relevance: the claimed invention cannot be considered novel or c							
"Special categories of cited documents: 10  "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance  "E" earlier document but published on or after the international filling date  "L" document which may throw doubts on priority claims) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason tas specified)  "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means  "P" document oublished prior to the international filling date but later than the priority date claimed  IV. CERTIFICATION  Date of the Actual Completion of the International Search  22 March 1991 (22_03_91)  Thermational Searching Authority  Islater document published after the international filling date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention document of particular relevance: the claimed invention and inventive step  document of particular relevance: the claimed invention and inventive step  document of particular relevance: the claimed invention and comment of particular relevance: the claimed invention inventive step  document of particular relevance: the claimed invention and inventive step  """  document of particular relevance: the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step  """  document of particular relevance: the claimed invention cannot be considered novel or c				•			
"Special categories of cited documents: 10  "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance  "E" earlier document but published on or after the international filling date  "L" document which may throw doubts on priority claims) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason tas specified)  "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means  "P" document oublished prior to the international filling date but later than the priority date claimed  IV. CERTIFICATION  Date of the Actual Completion of the International Search  22 March 1991 (22_03_91)  Thermational Searching Authority  Islater document published after the international filling date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention document of particular relevance: the claimed invention and inventive step  document of particular relevance: the claimed invention and inventive step  document of particular relevance: the claimed invention and comment of particular relevance: the claimed invention inventive step  document of particular relevance: the claimed invention and inventive step  """  document of particular relevance: the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step  """  document of particular relevance: the claimed invention cannot be considered novel or c	- 11	_					
"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance  "E" earlier document but published on or after the international filling date  "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish lite publication date of another citation or other special reason has specified)  "O" document collection of other special reason has specified)  "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means  "P" document oublished prior to the international filling date but later than the priority date claimed  IV. CERTIFICATION  Date of the Actual Completion of the International Search  22 March 1991 (22_03_91)  International Searching Authority  Disconting the general state of the art which is not understand the principle or theory underlying the invention and countert or document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such document, such combination being obvious to a person skilled in the art document member of the same patent family  "A"  Date of Mailing of this international Search Report  8 April 1991 (08_04_91)		I III	"" later document published after th	a international filling date of			
"Considered to be of particular relevance: the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an invention invent	"A" document defining the general state of the art which is not understand the principle or theory understand the mention						
filing date  "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)  "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means document oublished prior to the international filing date but later than the priority date claimed  IV. CERTIFICATION  Date of the Actual Completion of the International Search  22 March 1991 (22_03_91)  International Searching Authority  International Searching International Searching International Searching International Searching International Sea	considered to be of particular relevance "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot						
which is cited to establish the publication date of another contation or other special reason tas specified)  "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means  "P" document oublished prior to the international filting date but later than the priority date claimed  IV. CERTIFICATION  Date of the Actual Completion of the International Search  22 March 1991 (22_03_91)  International Searching Authority  be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art document member of the same patent family  be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art document member of the same patent family  IV. CERTIFICATION  Date of the Actual Completion of the International Search  8 April 1991 (08_04_91)  International Searching Authority	fill fill	ng date	inventive step				
other means  "F" document published prior to the international filling date but later than the priority date claimed  IV. CERTIFICATION  Date of the Actual Completion of the International Search  22 March 1991 (22.03.91)  International Searching Authority  Signature of Authorized Officer	"L" document which may throw doubts on priority claims) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason its specified)  "I" document of particular relevance: the claimed invention can't be considered to involve an inventive size when the documents, sure combined with one or more other such documents, sure						
"P" document published prior to the international filling date but later than the priority date claimed  IV. CERTIFICATION  Date of the Actual Completion of the International Search  22 March 1991 (22_03_91)  International Searching Authority    Signature of Authorized Officer	other means "5" document member of the same patent family						
IV. CERTIFICATION  Date of the Actual Completion of the International Search  22 March 1991 (22.03.91)  International Searching Authority  Date of Mailing of this International Search Report  8 April 1991 (08.04.91)	"P" document published prior to the international filing date but						
Date of the Actual Completion of the International Search 22 March 1991 (22.03.91)  International Searching Authority  Date of Mailing of this International Search Report 8 April 1991 (08.04.91)							
22 March 1991 (22.03.91) 8 April 1991 (08.04.91) International Searching Authority   Signature of Authorized Officer			Date of Mailing of this International S	earch Report			
International Sections Advisors			8 April 1991 (08.04.	91)			
·	Internati	onal Secreting Authority	Signature of Authorized Officer				
	1	•	•				

Form PCT 15A:210 (second sheet) (January 1985)

## ANNEX TO THE INTERNATIONAL SEARCH REPORT ON INTERNATIONAL PATENT APPLICATION NO.PCT/EP 90/02256

SA

43154

This annex lists the patent (amily members relating to the patent documents cited in the above-mentioned international search report. The members are as contained in the European Patent Office EDP file on \$28/02/91. The European Patent office is in no way liable for theseparticulars which are merely given for the purpose of information.

Patent document cited in search rep	Publication ort date	Patent family member(s)		Publication date
US-A- 4499151	12/02/85	AU-B- AU-D- US-A-	553038 3481984 4499150	03/07/86 08/05/86 12/02/85
WO-A1- 8802010	24/03/88	AU-D- DE-A- EP-A- EP-A-B- JP-T- ZA-A-	7877787 3630793 0263306 0324747 1502342 8706577	07/04/88 24/03/88 13/04/88 26/07/89 17/08/89 07/03/88
US-A- 4558090	10/12/85	AU-B- AU-D- CA-A- DE-A- EP-A-B- JP-A- US-A-	558198 1170383 1224586 3210051 0089497 58168664 4489135	22/01/87 22/09/83 21/07/87 29/09/83 28/09/83 05/10/83 18/12/84

For more details about this annex: see Official Journal of the European patent Office, No. 12/82

# INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen PCT/EP 90/02256

				phor) <sup>5</sup>
I. KLASS	F.KATION	DES ANMELDUNGSGENSTANDS (bei mehre	eren Klassifikationssymbolen sind alle anzug	EDG!.)
Nech day I	nternationa	len Patentklassifikation (IPC) oder nach der na 7/26, C 09 D 5/02	ionalen Klasssifikation und der IPC	
I. RECHE	RCHIERTE	SACHGEBIETE		
		Recherchierter Minde	stpruiston silikationssymbole	
lassilikatio	onssystem	Klas	SHREGONSSYMOOTC	
nt.Cl.5		B 05 D; C 09 D		
		Recherchierte nicht zum M unter	lindestprüfstoff gehörende Veröffentlichunger die recherchierten Sachgebiete fallen <sup>8</sup>	, soweit diese
			·	
II EINSCI	HI ÄGIGE Y	VERÖFFENTLICHUNGEN <sup>9</sup>		13
Art * K	ennzeichnu	ung der Veröffentlichung <sup>11</sup> ,saweit erforderlich u	nter Angebe der maßgeblichen Telle <sup>12</sup>	Betr. Anspruch Nr. <sup>13</sup>
	US. A.	4499151 (DOWBENKO ET AL) 1 ehe Ansprüche 17,24		1
		, va - uni		
	WO, A1 AK si Se	1		
	US, A,	4558090 (DREXLER ET AL) 1 Tehe Anspruch 1	O Dezember 1985,	1
		هده چين مين چين دين هن هن	<u>-</u>	
"A" Verd defil "E" älter tion: "L" Verd zwe fent nan: em : "O" Veri eine bezi  "P" Verd tum lich	iffentilchun iert, aber res-Dokume alen Anmel ifelhaft ers lichungsda nten Verüffe anderen be öffentlichur e Benutzun ieht öffentlichur t, aber nach it worden la		ruhend betrachtet werden, wenn die V einer oder mehreren anderen Veröffer gorie in Verbindung gebracht wird um einen Fachmann naheliegend ist "&" Veröffentlichung, die Mitglied derzeit	diert, sondern nur zum dellegenden Prinzips le angegeben ist- eutung, die beanspruch- putung, die beanspruch- erischer Tätig- eutung, die beanspruch- erischer Tätigkeit be- eröffentlichung mit atlichungen dieser Kate- d diese Verbindung für een Patentfamilie ist
IV. BESC	HEINIGUI	IG ses der internationalen Recherche	Absendedatum des internationalen Recherci	nenberichts
	irz 199		-8. 04. 91	Alon
internatio		erchenbehörde	Unterschrift des bevollmächtigten Bedienst	Per3
	1	Europäisches Patentamt	M. PEIS	

# ANHANG ZUM INTERNATIONALEN RECHERCHENBERICHT ÜBER DIE INTERNATIONALE PATENTANMELDUNG NR.PCT/EP 90/02256

43154

In diesem Anhang sind die Mitglieder der Patentfamilien der im obengenannten internationalen Recherchenbericht angeführten Patentdokumente angegeben.
Die Angaben über die Familienmitglieder entsprechen dem Stand der Datei des Europäischen Patentamts am 28/02/91
Diese Angaben dienen nur zur Unterrichtung und erfolgen ohne Gewähr.

Im Recherchenbericht - angeführtes Patentdokument	Datum der Verölfentlichung	Milglied(er) der Patentfamilie		Datum der Veröffentlichung	
US-A- 4499151	12/02/85	AU-B- AU-D- US-A-	553038 3481984 4499150	03/07/86 08/05/86 12/02/85	
WO-A1- 8802010	24/03/88	AU-D- DE-A- EP-A- EP-A-B- JP-T- ZA-A-	7877787 3630793 0263306 0324747 1502342 8706577	07/04/88 24/03/88 13/04/88 26/07/89 17/08/89 07/03/88	
US-A- 4558090	10/12/85	AU-B- AU-D- CA-A- DE-A- EP-A-B- JP-A- US-A-	558198 1170383 1224586 3210051 0089497 58168664 4489135	22/01/87 22/09/83 21/07/87 29/09/83 28/09/83 05/10/83 . 18/12/84	